LUMINESCENT ELEMENT AND DISPLAY

Patent number:

WO0245466

Publication date:

2002-06-06

Inventor:

KAMATANI JUN (JP); OKADA SHINJIRO (JP);

TSUBOYAMA AKIRA (JP); TAKIGUCHI TAKAO (JP); MIURA SEISHI (JP); NOGUCHI KOJI (JP); MORIYAMA

TAKASHI (JP); FURUGORI MANABU (JP)

Applicant:

CANON KK (JP); KAMATANI JUN (JP); OKADA

SHINJIRO (JP); TSUBOYAMA AKIRA (JP); TAKIGUCHI TAKAO (JP); MIURA SEISHI (JP); NOGUCHI KOJI (JP); MORIYAMA TAKASHI (JP); FURUGORI MANABU (JP)

Classification:

international:

H05B33/14; C09K11/06; C07F15/00; C07F19/00

- european:

C07F15/00N3B; C07F15/00N5B; C07F15/00N6B;

C07F15/00N7B; C09K11/06; H01L51/30M6;

H01L51/30M6B

Application number: WO2001JP10477 20011130

Priority number(s): JP20000364650 20001130; JP20010064203 20010308

Also published as:

US6953628 (B2) US2005208335 (A1) US2003059646 (A1)

CN1478372 (A)

Cited documents:

US2001019782 XP001002103 XP002908595

Report a data error here

Abstract of WO0245466

A luminescent element having a cathode, an anode and, arranged between them, one or a plurality of layers of organic thin films, characterized in that at least one of the layers is a light emitting layer which comprises a luminescent molecule of a metal coordination compound having a basic structure represented by the following general formula (1) and having a substituent on at least one of cyclic groups A and B as a guest in a host material at an concentration which is 8 wt % or greater and is greater than a concentration at which a luminescent molecule of a compound having a structure analogous to the above and free of the substituent exhibits the maximum luminous efficiency. The luminescent element is less susceptible to extinction by concentration even when used at a high concentration in a host material and thus exhibits high efficiency. (1)

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2002 年6 月6 日 (06.06.2002)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 02/45466 A1

(51) 国際特許分類7:

11/06, C07F 15/00, 19/00

H05B 33/14, C09K (71) 出願人 /米国を除く全ての指定国について): キヤノ ン株式会社 (CANON KABUSHIKI KAISHA) [JP/JP]; 〒146-8501 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 Tokyo

(21) 国際出願番号:

PCT/JP01/10477

(22) 国際出願日:

2001年11月30日(30.11.2001)

(25) 国際出願の言語:

日本語·

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願 2000-364650

2000年11月30日(30.11.2000)

2001年3月8日(08.03.2001) 特願2001-64203

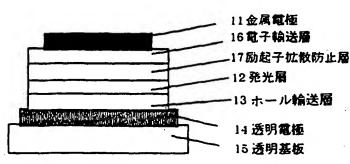
(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 鎌谷 (KAMATANI, Jun) {JP/JP]; 〒215-0011 神奈川県川 崎市麻生区百合丘3-26-4 Kanagawa (JP). 岡田伸二 郎 (OKADA, Shinjiro) [JP/JP]; 〒259-1141 神奈川 県伊勢原市上粕屋2639-3 Kanagawa (JP). 坪山 明 (TSUBOYAMA, Akira) [JP/JP]; 〒229-0011 神奈川 県相模原市大野台6-5-4-104 Kanagawa (JP). 滝口隆 雄 (TAKIGUCHI, Takao) [JP/JP]; 〒157-0064 東京都 世田谷区給田1-10-2 Tokyo (JP). 三浦聖志 (MIURA, Seishi) [JP/JP]; 〒229-0015 神奈川県相模原市下溝

/続葉有/

(54) Title: LUMINESCENT ELEMENT AND DISPLAY

(54) 発明の名称: 発光素子及び表示装置



- 11...METAL ELECTRODE
- 12...LUMINESCENT LAYER
- 13...HOLETRANSFER LAYER
- 14...TRANSPARENT ELECTRODE
- 15...TRANSPARENT SUBSTRATE 16...ELECTRON TRANSFER LAYER
- 17...LAYER FOR PREVENTING DIFFUSION OF EXCITION

(1)

(57) Abstract: A luminescent element having a cathode, an anode and, arranged between them, one or a plurality of layers of organic thin films, characterized in that at least one of the layers is a light emitting layer which comprises a luminescent molecule of a metal coordination compound having a basic structure represented by the following general formula (1) and having a substituent on at least one of cyclic groups A and B as a guest in a host material at an concentration which is 8 wt % or greater and is greater than a concentration at which a luminescent molecule of a compound having a structure analogous to the above and free of the substituent exhibits the maximum luminous efficiency. luminescent element is less susceptible to extinction by concentration even when used at a high concentration in a host material and thus exhibits high efficiency. (1)

/続葉有7

327-16 Kanagawa (JP). 野口幸治 (NOGUCHI, Koji) [JP/JP]; 〒228-0814 神奈川県相模原市南台5-10-19 Kanagawa (JP). 森山孝志 (MORIYAMA, Takashi) [JP/JP]; 〒215-0005 神奈川県川崎市麻生区千代ヶ丘4-2-31-B-202 Kanagawa (JP). 古郡 学 (FURUGORI, Manabu) [JP/JP]; 〒243-0004 神奈川県厚木市水引2-6-29 キヤノン寮 Kanagawa (JP).

- (74) 代理人: 弁理士 猿渡章雄(ENDO, Yukio); 〒105-0001 東京都港区虎ノ門3丁目7番7号 長谷川ビル4階 東晃 国際特許事務所 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ,

- PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

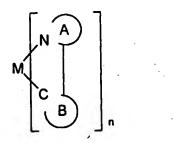
添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(57) 要約:

陰極と陽極の間に一層または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光層であり、発光層に下記一般式(1)に示す基本構造を示し且つ環状基AおよびBの少なくとも一方に置換基を有する金属配位化合物からなる発光分子を、ゲストとしてホスト材料中に、対応する置換基を有していない同様の構造の発光分子を用いた場合の最大発光効率を示す濃度より高い8重量%以上の濃度で配合して発光層を形成する。これにより、発光層にホスト材料に対して高濃度で発光分子を用いても濃度消光を起こしにくい効率の高い発光素子を提供する。



(1)

明細書

発光素子及び表示装置

5 [技術分野]

10

15

20

本発明は、平面光源や平面状ディスプレイ等に使用される有機薄膜発光素子に関する。

有機化合物を用いた発光素子に関するものであり、さらに詳しくは、 高濃度で用いても濃度消光を起こしにくい金属配位化合物の発光材料を 発光層に含む効率の高い発光素子に関するものである。

[背景技術]

有機発光素子は、古くはアントラセン蒸着膜に電圧を印加して発光させた例 (Thin Solid Films, 94(1982) 171) 等がある。しかし近年、無機発光素子に比べて大面積化が容易であることや、各種新材料の開発によって所望の発色が得られることや、また低電圧で駆動可能であるなどの利点により、さらに高速応答性や高効率の発光素子として、材料開発を含めて、デバイス化のための応用研究が精力的に行われている。

例えば、Macromol. Symp. 125, 1~48 (1997) に詳述されているように、一般に有機EL素子は透明基板上に形成された、上下2層の電極と、この間に発光層を含む有機物層が形成された構成を持つ。その基本的な構成を図1 (a) および(b) に示した。

図1に示すように、一般に有機EL素子は透明基板15上に透明電極 14と金属電極11の間に複数層の有機膜層かち構成される。

図1 (a) の素子では、有機層が発光層12とホール輸送層13から 25 なる。透明電極14としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、 透明電極14からホール輸送層13への良好なホール注入特性を持たせ

BNSDOCID: <WO._____ 0245466A1 | >

10

15

20

25

ている。金属電極11としては、アルミニウム、マグネシウムあるいは それらを用いた合金などの仕事関数の小さな金属材料を用い有機層への 良好な電子注入性を持たせる。これら電極には、50~200nmの膜 厚が用いられる。

発光層12には、電子輸送性と発光特性を有するアルミニウムキノリノール錯体など(代表例は、以下に示すAlq3)が用いられる。また、ホール輸送層13には例えばビフェニルジアミン誘導体(代表例は、以下に示すα-NPD)など電子供与性を有する材料が用いられる。

以上の構成した素子は整流性を示し、金属電極11を陰極に透明電極 14を陽極になるように電界を印加すると、金属電極11から電子が発 光層12に注入され、透明電極15からはホールが注入される。

注入されたホールと電子は発光層12内で再結合により励起子が生じ発光する。この時ホール輸送層13は電子のブロッキング層の役割を果たし、発光層12/ホール輸送層13界面の再結合効率が上がり、発光効率が上がる。

さらに、図1 (b)では、図1 (a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸送層16が設けられている。発光と電子・ホール輸送を分離して、より効果的なキャリアプロッキング構成にすることで、効率的な発光を行うことができる。電子輸送層16に、例えば、オキサジアソール誘導体などの電子輸送材料を用いることができる。

これまで、一般に有機EL素子に用いられている発光は、発光過程で、励起状態として励起1重項状態と3重項状態を用いるものが知られており、前者から基底状態への遷移は蛍光と呼ばれ、後者からの遷移は燐光と呼ばれており、これらの状態にある物質を、それぞれ1重項励起子、3重項励起子と呼ぶ。

これまで検討されてきた有機発光素子は、その多くが励起1重項状態

15

から基底状態に遷移するときの蛍光が利用されている。一方最近、三重 項励起子を経由した燐光発光を利用する素子の検討がなされている。発 表されている代表的な文献はとしては、

文献1:Improved energy transfer in electrophosphorescent device (D. F. O'Brienb, Applied Physics Letters Vol 74, No3 p422 (1999))、

文献2:Very high-efficiency green organic light-emitting devices basd on electrophosphorescence (M. A. Baldob, Applied Physics Letters Vol 75, Nol p4 (1999))である。

これらの文献では、図1 (c)に示すように有機層が4層の構成が主に用いられている。それは、陽極側からホール輸送層13、発光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送層16からなる。用いられている材料は、以下に示すキャリア輸送材料とりん光発光性材料である。各材料の略称は以下の通りである。

Alq3:アルミニウムーキノリノール錯体

α-NPD: N4, N4'-Di-naphthalene-1-yl
20 -N4, N4'-diphenyl-biphenyl-4, 4'-d
i amine

CBP: 4, 4'-N, N'-dicarbazole-biphen
yl

BCP: 2, 9-dimethyl-4, 7-diphenyl-1,

25 10-phenanthrolinePtOEP:白金-オクタエチルポルフィリン錯体

Ir (ppy) 3: イリジウム-フェニルピリミジン錯体

$$\alpha$$
 -NPD

Alq3

CBP

BCP

 α -NPD

 α -NPD

文献1、2ともに、高効率が得られた素子には図1 (c)の構成で、ホール輸送層13にα-NPD、電子輸送層16にAlq3、励起子拡散防止層17にBCP、発光層12にCBPをホスト材料として、これに燐光発光性材料である白金-オクタエチルポルフィリン錯体 (PtO

10

EP)、またはイリジウムーフェニルピリミジン錯体(Ir (ppy))か6%程度の濃度で分散混入した材料が用いられている。

現在燐光性発光材料が特に注目される理由は、以下の理由で原理的に 高発光効率が期待できるからである。すなわち、キャリア再結合により 生成される励起子は1重項励起子と3重項励起子からなり、その確率は 1:3である。これまでの有機EL素子は、蛍光発光を利用していたが、 原理的にその発光収率は生成された励起子数に対して、25%でありこれが上限であった。しかし3重項励起子から発生する燐光を用いれば、 原理的に少なくとも3倍の収率が期待され、さらにエネルギー的に高い 1重項から3重項への項間交差による転移を考え合わせると、原理的に は4倍の100%の発光収率が期待できる。

しかし上記燐光発光を用いた有機発光素子は、一般に蛍光発光型の素子と同様に、発光効率の劣化と素子安定性に関してさらなる改良が求められている。

15 この劣化原因の詳細は不明であるが、本発明者らは燐光発光のメカニ ズムを踏まえて以下のように考えている。

有機発光層が、キャリア輸送性のホスト材料と燐光発光性のゲストからなる場合、3重項励起子から燐光発光にいたる主な過程は、以下のいくつかの過程からなる。

- 20 1. 発光層内での電子・ホールの輸送
 - 2. ホストの励起子生成
 - 3. ホスト分子間の励起エネルギー伝達
 - 4. ホストからゲストへの励起エネルギー移動
 - 5. ゲストの3重項励起子生成
- 25 6. ゲストの3 重項励起子から基底状態遷移と燐光発光 それぞれの過程における所望のエネルギー移動や発光は、さまざまな

エネルギー失活過程との競争反応である。

特に燐光発光物質に於いては、一般に前記3重項励起子の寿命が1重項励起子の寿命より3桁以上長く、エネルギーの高い励起状態に保持される時間が長いために、周辺物質との反応や、励起子同士での多量体形成などによって、失活過程が起こる確立が多くなり、ひいては物質の変化をきたし、寿命劣化につながり易いと本発明者らは考えている。

有機発光素子の発光効率を高めるためには、発光中心材料そのものの 発光量子収率を大きくすることは言うまでもないが、発光層中の発光材 料の濃度を高めることも素子の発光強度を高める上で重要な因子である。

しかし発光層中の発光材料の濃度が低い場合(重量比数%以下)には、その濃度に比例して発光強度が上昇するが、一般に数%から7%以上になると、この比例関係からずれ、逆に発光強度が低下し、効率が悪化する現象がある。この現象は、特開平05-078655号や特開平05-320633号公報などにも開示されている。これは濃度消光または濃度失括として知られている現象である。

実際、Ir (ppy),の場合、CBPをホスト材料として、6-7%程度の濃度が最も発光効率がよく、6-7%以上の濃度では発光効率は低下し、12%濃度では効率は約半分、100%濃度では10分の1以下になる。(参考文献: Applied Physics letters 4, vol75, 1999)

この原因として、燐光発光物質に於いては、一般に前記3重項励起子の寿命が1重項励起子の寿命より3桁以上長いために、発光待ち状態である3重項励起状態に存在する分子が多くなる。この時、3重項励起子同士が相互作用してエネルギーを失う熱失活が起こり易い。これを3重項-3重項消滅と呼び、特に高電流密度時に発光効率が低下すると言う問題に関係している。またエネルギーの高い励起状態に保持される時間が長いために、周辺物質との反応や、励起子同士での多量体形成などに

20

25

5

10

よって、失活過程が起こる確率が多くなり、ひいては物質の変化をきたし、寿命劣化に影響するとも考えられる。

「発明の開示]

本発明の目的は、上記濃度消光の現象の発生を抑えることによって、 発光材料をより高濃度で用いる環境を提供することで、有機発光素子の 発光強度をより高くすることにある。

より詳しくは、本発明は、金属配位化合物の発光材料に置換基を導入することにより、発光層のホスト材料に対して高濃度で用いても濃度消光を起こしにくい材料を提供することを目的とする。

10 本発明のより特定の目的は、濃度消光を克服して、発光強度の大きな 有機発光素子を提供することであり、陰極と陽極の間に一層または複数 層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光 層であり、下記一般式(1)に示す置換基を有する発光分子を発光層に 重量濃度8%以上の濃度で用いることを特徴とする有機発光素子を提供 するものである。

$$ML_nL'_n$$
 (1)

[式中MはIr, Pt, RhまたはPdの金属原子であり、Lおよび L'は互いに異なる二座配位子を示す。mは1または2または3であり、nは0または1または2である。ただし、m+nは2または3である。部分構造ML は下記一般式 (2)で示され、部分構造ML は下記一般式 (3), (4)または (5)で示される。

NとCは、窒素および炭素原子であり、環状基AおよびA'はそれぞれ炭素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基であり、環状基B,BおよびB'、は下記一般式(6)~(14)で表される環状基の窒素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基である。

別の観点に従えば、本発明の有機発光素子は、陰極と陽極の間に一層 または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも 一層が発光層であり、置換基を有していない同様の構造の発光分子を用 いた場合の最大発光効率よりも高い濃度で発光層に用いた際に最大発光 効率を示す一般式(1)に示す置換基を有する発光分子を発光層に用い ることを特徴とする。

より詳しくは、陰極と陽極の間に一層または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光層であり、発光層に上記一般式(1)に示す置換基を有し環状基のうち少なくとも一つ以上は置換基を有している基が存在する発光分子を、置換基を有していない

10

同様の構造の発光分子を用いた場合の最大発光効率を示す濃度より、高い濃度で用いることが好ましい。

「図面の簡単な説明]

図1は、本発明の発光素子の一例を示す図である。

5 図2は、実施例28の単純マトリクス型有機EL素子を示す図である。 図3は、実施例28の駆動信号を示す図である。

図4は、EL素子と駆動手段を備えたパネルの構成の一例を模式的に示した図である。

図5は、画素回路の一例を示す図である。

10 図6は、TFT基板の断面構造の一例を示した模式図である。

[発明を実施するための最良の形態]

本発明の基本的な素子構成は、図1 (a)、(b) および (c) に示す ものと同様である。

すなわち、図1に示したように、一般に有機EL素子は、透明基板1 5上に、50~200nmの膜厚を持つ透明電極14と、複数層の有機 膜層と、及びこれを挟持するように厚さが10~500nmの金属電極 11が形成される。

図1 (a)には、有機層が発光層12とホール輸送層13からなる例を示す。透明電極14としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、透明電極14からホール輸送層13へホール注入しやすくしている。 金属電極11には、アルミニウム、マグネシウムあるいはそれらを用いた合金など、仕事関数の小さな金属材料を用い、有機層への電子注入をしやすくしている。

発光層12には、本発明の化合物を用いているが、ホール輸送層13 25 には、例えばトリフェニルジアミン誘導体、代表例としては前記α-N PDなど、電子供与性を有する材料も適宜用いることができる。

15

10

15

20

25

以上の構成した素子は電気的整流性を示し、金属電極11を陰極に、 透明電極14を陽極になるように電界を印加すると、金属電極11から 電子が発光層12に注入され、透明電極15からはホールが注入される。

注入されたホールと電子は、発光層12内で再結合して励起子が生じ、 発光する。この時ホール輸送層13は、電子のブロッキング層の役割を 果たし、発光層12とホール輸送層13の間の界面における再結合効率 が上がり、発光効率が上がる。

さらに図1(b)の素子では、図1(a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸送層16が設けられている。発光機能と、電子及びホール輸送機能とを分離して、より効果的なキャリアブロッキング構成にすることで、発光効率を上げている。電子輸送層16としては、例えばオキサジアゾール誘導体などを用いることができる。

また図1 (c)に示すように、陽極である透明電極14側から、ホール輸送層13、発光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送層16、及び金属電極11からなる4層構成とすることも望ましい形態である。

一般に各有機膜層12、13、16および17はそれぞれ200nm 以下の厚さで形成され、特に発光層12は、5~200nmの厚さで形成される。

本発明者らは、発光中心材料として、置換環状基を含む前記一般式 (1)で示される金属配位化合物を用いることにより、高効率発光で、 さらに、分子間相互作用が抑制され、従来の濃度に対して高濃度でも濃 度消光を起こしにくくなることを知見した。

また、この濃度消光の抑制は金属配位化合物が有する置換基に由来する効果であるが、この置換基は配位子の配位数によらず最低一つの配位子に置換基を有していることによって濃度消光を起こしにくくなることを見いだした。

10

15

20

特にこれによって従来の燐光発光型有機EL素子において、発光層中の発光材料が占める濃度を8%以上の高濃度とすることが可能になり、もって発光輝度の高い有機EL素子を提供できた。

本発明に用いた金属配位化合物は、りん光性発光をするものであり、 最低励起状態が、3重項状態のMLCT* (Metal-to-Lig and Charge Transfer)または $\pi-\pi$ *励起状態で あると考えられる。これらの状態から基底状態に遷移するときにりん光 発光が生じる。

一般にりん光寿命はMLCT*の方がπ-π*より短いと言われているが本発明による濃度消光を抑制する分子構造は、その最低励起状態がMLCT*である場合にもπ-π*である場合にも有効であり、いずれの場合においても、発光層中に高濃度でドーピングできる。

本発明の発光材料のりん光収率は、0.1から0.9と高い値が得られ、りん光寿命は $0.1\sim30\mu$ secと短寿命であった。ここで用いたりん光収率(すなわち、標準試料の量子収率 Φ (st)に対する目的試料の量子収率 Φ (sample)の比、即ち、相対量子収率)は、次式で求められる。

 Φ (sample) Φ (st) = [Sem (sample) / Iabs (sample)] / [Sem (st) / Iabs (st)]

Iabs (st):標準試料の励起する波長での吸収係数

Sem (st):同じ波長で励起した時の発光スペクトル面積強度

Iabs (sample):目的化合物の励起する波長での吸収係数

Sem (sample):同じ波長で励起した時の発光スペクトル面積強度 ここでいうりん光量子収率はIr (ppy)。を標準試料とし、その

25 量子収率を1とした相対量子収率として与えられる。

またここでいう発光(りん光)寿命は、以下の方法による測定値であ

る。

5

15

20

25

≪寿命の測定方法≫

化合物をクロロホルムに溶かし、石英基板上に約0.1μmの厚みでスピンコートしたものを測定試料とする。これを浜松ホトニクス社製の発光寿命測定装置を用い、室温で励起波長337nmの窒素レーザー光をパルス照射し、励起パルスが終わった後の発光強度の減衰時間を測定する。

初期の発光強度を I₀ としたとき、 t 秒後の発光強度 I は、発光寿命 t を用いて以下の式で定義される。

 $I = I_0 e \times p \quad (-t / \tau)$

りん光寿命が短いことは、EL素子にしたときに高発光効率化の条件となる。すなわち、りん光寿命が長いと、発光待ち状態の3重項励起状態の分子が多くなり、特に高電流密度時に発光効率が低下するという問題があった。本発明の材料は、高いりん光発光収率を有し、短りん光寿命をもつEL素子の発光材料に適した材料である。また、短かいりん光寿命が実現できるため、3重項にとどまる時間が短いために、エネルギーの高い状態にある時間が小さいので濃度消光が小さいことが想定される。実際の素子の通電試験においても、本発明の発光材料を用いると高い安定性をしめした。

りん光発光材料の場合、発光特性が、その分子環境に強く依存する。 蛍光発光素子の場合、発光材料の基本的性質はフォトルミネッセンスで 検討されるが、りん光発光の場合は周囲にあるホスト分子の極性の強さ、 温度、固体/液体に依存するので、フォトルミネッセンスの結果が、E L素子の発光特性を反映しない場合が多い。フォトルミネッセンスの結

10

15

20

果から一部の特性を除いてEL特性を見積もることは一般にできない。

本発明の配位子の環状構造にフッ素原子が1個または複数個含まれる場合には、エネルギーギャップの変化をきたし、結果的に発光波長を短波長または長波長側に変化させることが可能になる。これは、便宜的にMetalの電子軌道のHOMO/LUMOと配位子の電子軌道のHOMO/LUMOを配位子の電子軌道のHOMO/LUMOを別に考えられるとした場合、配位子のHOMO/LUMOのエネルギーが電気陰性度の大きいフッ素原子によって変化するため、金属のHOMOと配位子のLUMO間のエネルギーギャップが変化し、最低励起状態であるMLCT状態からの発光が短波長または長波長側に変化できる、と理解できる。従ってこれまでに、広い波長範囲(青から赤)に渡って高量子収率で高い安定性を持つ発光材料はなかったが、本発明の発光材料で実現することができ、かつ高効率で、広い波長範囲(青から赤)の発光に応じた発光材料を提供することができる。

さらに、素子にした場合に、フッ素原子が持つ大きな電気陰性度によって、分子間相互作用が抑制され、物理的には結晶化が抑制されるために膜質が均一化され、また物理的には二量化反応が抑制されて、エネルギー失括が抑制されるために発光効率が向上し、結果として電気特性の向上、素子安定性の向上が図れることもわかった。

また、本発明の発光材料は、フッ素原子やポリフッ素、アルキル基が 置換基として配位子に複数ふくまれる場合には、その電気的効果により 隣接分子との電気的反発により、あるいは立体障害によって、発光分子 間の直接的な相互作用を抑制してエネルギー失括を防ぎ、濃度消光しに くくなっていると考えられる。

また素子作成に当たっては、置換基を持つ材料、特にフッ素置換基を 25 持つ発光材料は、真空蒸着法で成膜するときに、昇華温度が低下して蒸 着しやすくなりこの点でも効果が大きい。

10

15

20

25

かくして、以下の実施例に示すように、本発明の置換基を有する発光 材料を用いることにより、前述した濃度消光を減少させ、長時間安定し た発光が期待できる。また有機発光素子の実用使用温度であるマイナス 20度から60度の温度範囲にて、高い燐光発光収率を得ることができ る。さらに発光層のホスト材料に対して8重量%濃度以上に用いた場合、 もしくは置換基を有していない化合物と比較して高濃度において、濃度 消光を抑えることができ、発光特性においても優れた性能を有するEL 素子用の発光材料を提供できる。本発明の置換基を持つ発光材料の発光 層中の使用濃度は、8重量%以上、好ましくは10重量%以上であるが、 100%でも濃度消光しないで用いられる可能性も内在している。

ここで、発光特性とは最大発光効率に由来する特性であり、最大発光 効率は素子にした際に得られる最大発光輝度または輝度/電流の最大値、 または光束/電力消費量の最大値、または外部量子効率の最大値のいず れかによって表わされる。

本発明で示した高効率な発光素子は、省エネルギーや高輝度が必要な製品に応用が可能である。応用例としては表示装置・照明装置やプリンターの光源、液晶表示装置のバックライトなどが考えられる。表示装置としては、省エネルギーや高視認性・軽量なフラットパネルディスプレイが可能となる。また、プリンターの光源としては、現在広く用いられているレーザビームプリンタのレーザー光源部を、本発明の発光素子に置き換えることができる。独立にアドレスできる素子をアレイ上に配置し、感光ドラムに所望の露光を行うことで、画像形成する。本発明の素子を用いることで、装置体積を大幅に減少することができる。照明装置やバックライトに関しては、本発明による省エネルギー効果が期待できる。

ディスプレイへの応用では、アクティブマトリクス方式であるTFT

10

駆動回路を用いて駆動する方式が考えられ、本発明の発光材料を発光層に用いた表示パネルを駆動することにより、良好な画質で、長時間表示にも安定な表示が可能になる。

P1
$$R_8$$
 R_5 $P2$ R_7 R_6 R_7 R_8 R_8 R_7 R_6 R_8 R_7 R_8 R_8 R_7 R_8 R_8 R_7 R_8 R_8 R_7 R_8 R_8 R_8 R_9 R_9 R_8 R_9 $R_$

【我	1 -	1]												
ſ	No	М	m	n	Α '	8	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4.3	B-R5	B-R61	B-R7	B-R8
Ì	1	Îr	3	0	Ph	P1	CH3	н	н	н	Н	Н 1	HI	Н
ŀ	2	Îr	3	ō	Ph	P1	н	CH3	н	н	н	Н	н	н
ŀ	3	lr .	3	Ö	Ph	Pi	н	н	CH3	н	H	н	H	Н
- t	4	lr .	3	0	Ph	P1 .	н	н	н	CH3	H	н	н	Н
ŀ	5	lr .	3	ō	Ph	P1	C2H5	н	н	н)	н	н	н	Н
ŀ	6	lr	3	ŏ	Ph	PI	Н	C2H5	Н	н	H	H.	H	н
1	7	İr	3	ő	Ph	PI	H	Н	C2H5 .	H	H.	H]	Н.	Н
ŀ	8	Îr	3	0	Ph	PI	H	Н	н	C2H5	Н	н	H	H
- h	9	İr	3	ō	Ph	P1 -	C3H7	H	н	н	H	н	H	Н
ŀ	10	lr	3	ō	Ph	PI	Н	C3H7	Н	Н	Ĥ.	H	н	Н
ŀ	11	lr	3	0.	Ph	P1	H	Н	C3H7	Н	Н	Н	н.	н .
ŀ	12	lr .	3	0	Ph	PI	н	Н	Н	C3H7	н	H	н	Н
· }	13	lr	3	ō	Ph	P1	C4H9	Н	H	Н	H	Н	H	H
- 1	14	Ir	3	ō	Ph	P1	Н	C4H9	H	Н	Н	H	H	H
- t	15	lr	3	ō	Ph	PI .	H	Н	C4H9	Н	H	H.J	H	Н
t	16	lr	3	ō	Ph	PI	H	H	Н	C4H9	н	H	H]	Н
H	17	lr	3	-0	Ph	PI	C6H13	H	H	H	н	# 3	H]	H
ł	18	lr ·	3	0	Ph	Pl	-	C6H13	Н	Н	H	H	H	H
ŀ	19	lr	3	. 0	Ph	PI	Н	Н	C6H13	н	H	 	H	H
ŀ	20	lr	3	0	Ph	P1	H	H	H	C6H13.	H	 	H .	H
1	21	lr .	3	0	Ph	PI :	C8H17	H	н	H	H 1	H	H	H
ŀ	22	Îr	3	ő	Ph	PL	Н	C8H17	н	Н	H	H	H .	H
ŀ	23	lr	3	0	Ph	PI	H	H	C8H17	H	H	H	н	H
ŀ	24	lr lr	3	0	Ph	PI	н	н	Н 3	C8H17	# .	H	H	Н
ŀ	25	lr	3	Ö	Ph	PI :	C12H25	Н	н	Н	Н	H	H	Н
- 1	26	lr	3	Ö	Ph	P1	H	C12H25	H	Н	H	H	H .	H
- 1	27	ir	3	ō	Ph	P1	H	H	C12H25	H	H	H	H	H
ŀ	28	lr .	3	Ö	Ph	P1	H	H	H 3	C12H25	Н.	H	H 1	- H
- }	29	lr	3	Ö	Ph	P1	C15H31	н	н	H	H	H.	Н	н
- 1	30	lr .	3	ŏ	Ph	P1	H	C15H31	Н	Н.	H.	н	Н	Н
- 1	31	lr .	3	ō.	Ph	P1	H	H	C15H31	н	H	н	H.	Н
ŀ	32	lr	3	0	Ph	P1	н	Н	CH30	н	H.	Н.	н	Н
1	33	-lr	3	Ö	Ph	P1	H	н	C2H5O	H	H	H	н	Н
ł	34	ir	3	ő	Ph	P1	н	н	C4H9O	H	H	H	H	H
ŀ	35	ir	3	Ö	Ph	PI	H	C4H9O	Н	Ĥ	H	H	H T	Н
Ì	36	lr	3	0	Ph	P1	н		н	н	н	н	н	н
Ì	37	Ìr	3	0	Ph	P1	н	00	н	н	н	н	Н	н
	38	ŀr	3	0	Ph	P1	н	н		н	Н	Н	н	н
	39	lr	3	0	Ph	P1	н	н		н	Н	н	н	н
ŀ	40	<u>ir</u>	3	0	Ph Ph	P1 P1	H	H	CF30 C4F9	H	7 H	H	H 1	H
- }	41	lr lr	3		Ph	P1	Н	C4F9	H	1 H	 	1 7 	H	뀨
ŀ	43	lr	3	8	Ph	P1	H	H	C2F5CH2O	 	1 H	H	H	H
ŀ	44	lr	3	 ŏ	Ph	P1	Н	C2F5	Н	H	Н] H	H	H
ŀ	45	Îr	3	ō	Ph	P1	H	н	C2F5	H	H	Н	H	H
1	46	İr	3	ō	Ph	P1 .	Н	Н	C5F11	Н	H	Н.	H	Н
ı	47	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C8F17	H	H	Н	H	Н
i	48	lr	3	0	Ph	P1	H	H	C2F5C2H4	H	Н	Н	H	H
ı	49	lr	3 .	0	Ph	P1	CH3	H	CH3_	Н	Н	Н	Н.	Н
- 1	50	lr	3	0	Ph	P1	Н	CH3	CH3	Н	H	Н	H	H
Ī	51	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	H	C2H5	. н	Н	H,	Н	Н
ł	52	lr_	3	0	Ph	P1	C4H9 `	Н	C4H9	Н	1 H	Н	H	H
ı	53	lr	3	0	Ph	P1	н	C4H9	Н	Н	Н	H	H	H
ı	54	lr_	3	0	Ph	P1	H	Н	Н	H	CH3	Н	H	Н
ł	55	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	н	Н	H	CH3] <u>H</u> ^	H
t	56	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	Н	Н	Н	Л н.	CH3.	Н
ŀ	57	lr	3	0 .	Ph	P1 .	H.	Н	Н	H	Э н_	H	H '	CH3
ŀ	58	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	. н	C4H9	Н	H *	H
ł	59	İr	3	0	Ph	PI	Н.,	H	Н	. н	H	C4H9	, H	, H
	60	lr	3	0	Ph .	PI	н :	Н.	н	H	H	H	C4H9) H

【表1-2】

No	М	m	n	A	В	A-RI	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	8-R7	B-R8
61	lr	3	0	Ph	PI I	н	H	н)	н	н	н	ΗΊ	C4H9
62	- ir	3	Ö	Ph	P1	Н	Н	H	Н	C8H17	Н	Н	Н
63	lr	3	Ö	Ph	P1 .	H_	H	Н	н	н (C8H17	Η,	Н
64	lr .	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	H	Н	Н 1	C8H17.	H
65	lr	3	0	Ph	P1	H_1	H	H	<u>H</u>]	H	н -	Η .	C8H17
66	lr	3	0	Ph	PI	CH3	Н ,	Н	Н	CH3	Н)	H	Н
67	Îr	3	0	Ph	P1	CH3	Η .	H	H.	H "	CH3	н,	Н
68	lr	3	0	Ph	P1	CH3	H 1	Н	Н	Н	Н	CH3 ,	H
69	lr	3	0	Ph	P1	CH3	Н .	H	н	Н	Н	H .	CH3
70	lr	3	0	Ph	P1	<u>H</u>]	CH3	<u> </u>	Н "	CH3	H	H	H
71	Îr	3_	0	Ph	Pl '	Н	CH3	Н	H	H	CH3	H	H
72	lr	3	0	Ph	PI '	H	CH3	H	H	H	H	CH3 "	CH3
73	lr_	3	0	Ph	P1_	Н	CH3	H	H T	CH3	H	Н.	H
74	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	Н	- H 1	CH3	H	H	CH3	H	H
75	<u>l</u> r	3	0	Ph	PI	H	н -	CH3	H	н	H	СНЗ	H
76	<u>lr</u>	3	0	Ph	PI	Н	Н]	CH3	H	H	H	H	CH3
77	lr	3	0	Ph	P1	H	H	H :	CH3	H	H	CH3	H
78	<u>lr</u>	3	0	Ph	PI	C2H5	H	П	H	- H	CH3	H	H
79	<u>lr</u>	3	0	Ph Ph	PI	C2H5	H	H	н	H	H	CH3	H
80	ir	3		Ph	PI	H T	C2H5	Н	н	CH3	H	H	H
81	lr_	3	0	Ph	P1	H	C2H5	H.	H	H	СНЗ	Н.,	H
82	lr Ir	3	0	Ph	P1 .	H	C2H5	H	H	Н	Н	CH3	Н
83	lr	3	6	Ph	PI	H	C2H5	Н	H	Н	Н	H	CH3
85	- Ir	3	0	Ph	PI	н	H	C2H5	Н	СНЗ	Н	Н	H
86	lr	3	ő	Ph	Pi	H	Н	C2H5	н	Н	CH3	H	1 H
87	lr Ir	3	6	Ph	PI	H	Н	C2H5	Н	H	Н	CH3	Н
88	lr	3	1 6	Ph	PI	н	Н.	C2H5	Н	H	Н.	Н	CH3
89	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C2H5	Н	1 CH3	Н	Н
90	Ī,	3	ō	Ph	PI	Н	H	H	C2H5	Н	1 н	CH3	Н
91	lr	3	0	Ph	P1	C4H9	H	Н	H	Н	CH3	<u> </u>	H
92	lr	3	0	Ph	P1	Н	C4H9	H	<u> </u>	CH3	H	Н	<u> </u>
93	lr	3	0	Ph_	P1	Н	C4H9 -	H	Н	H	CH3	H	1 H
94	lr	3	0	Ph	PI	Н	C4H9	Н	H	H	1 н	СНЗ	H
95	lr	3	0	Ph	<u>P1</u>	H	C4H9	H	Н	Н	H	H	CH3
96	lr	3_	0	Ph	P1	Н	H	C4H9	H	1 H	СНЗ	H	H
97	lr	3	0	Ph	PI	Н.	Н	C4H9	H	Н	H	СНЗ	Н
98	lr	3	0	Ph	PI	H	H	Н.	C4H9	H	CH3	H	H
99	lr	3	0	Ph	PI	H	H_	H	C4H9	H	CH3	H	1 H
100	lr_	3	0	Ph	PI	C6H13	H	H	1 <u>H</u>	CH3	CH3	 	H
101	lr_	3	0	Ph	PI	Н	C6H13.	<u> </u>	H	H H	CH3	1 17	H
102	lr	3	0	Ph_	P1	H	C6H13	H	H] ਜ	H	CH3	
103	lr_	3	0	Ph	P1	H	C6H13	유] ਜ	1 ਜ	 	1 H	CH3
104	lr .	3	0	Ph	PI PI	H	H	C6H13		 	CH3	H	H
105	lr !	3	0	Ph Ph	PI	H	н	C6H13		H	H	CH3	J H
106	lr I-	3	1 6	Ph	PI	H	H	H	C6H13		CH3	H] H
107 108	lr lr	3	+ +	Ph	PI	H	H	H	C6H13		СНЗ	Н	H
108	lr	3	1 0	Ph	PI	CH3	H	 	H	CF3	Н	H	Н
110	lr	3	1 0	Ph	Pi	H	CH3	H.	H	CF3	Н	H	T H
111	lr	3	1 6	Ph	Pi	H	H	СНЗ	. н	CF3	Н	Н	Н
112	lr.	3	ŏ	Ph	Pi	Н	H	Н	СНЗ	CF3	Н	Н	Н
113	lr.	1 3	1 8	Ph	PI	CH3	Н	Н	Н	Н	CF3	Н	H
114	lr	3	ŏ	Ph	PI	Н	СНЗ	H	Н	Н	CF3	Н	Т н
115	lr.	3	1 6	Ph	P1	. н	Н	CH3	Н	H	CF3	H	H
116	l F	3	ō	Ph	PI	H	Н	н	CH3	Н	CF3	Н	H_
117	lr	3	0	Ph	PI	СНЗ	H_	H	Н	Н	H	CF3	ᅤ
118	lr	3	0	Ph	P1	1 H	CH3	Н	Н	Н	H	CF3	H
119	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	-CH3	Н	1 H	Н н	CF3	H 11
120	lr	3	0	Ph	P1	н	Н	' н	CH3	Н	Н	CF3	Н

PCT/JP01/10477

*-*20

【表1-3】

No	М	m	n	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7 1	B-R8
121	lr	3	0	Ph	P1	CH3	н	Н	Н	Н	н	Н	CF3
122	lr	3	6	Ph	P1	Н	СНЗ	H	н	Н	н _]	H	CF3
123	lr .	3	- 6	Ph	P1	н	н	СНЗ	Н	н	H	н.]	CF3
124	lr .	3	Ö	Ph	PI	Н	Н	H	СНЗ	Н	Н	н	CF3
125	lr	3	Ö	Ph	PI	CH3	Н	Н	H	F	Н	н,	H
126	lr	3	ŏ	Ph	ΡĪ	Н	СНЗ	Н	H	F	H	Н	Н
127	lr .	3	ō	Ph	P1	Н	Н	CH3	н	F	Н	Н.	H
128	ŀr	3	ō	Ph	P1	Н	Н	Н	CH3	F	Η	Ŧ	Н
129	lr	3	0	Ph	P1	CH3	Н	н	H	н,	F	H	H
130	lr	3	Ö	Ph	P1	Н	СНЗ	Н	н	Н	F	H	Н
131	Îr	3	ō	Ph	P1	Н	Н	СНЗ	Н	Н	F	H	Н
132	lr .	3	Ö	Ph	P1	Н	Н	н.	CH3	Н	F	H	H
133	lr	3	ŏ	Ph	P1	СНЗ	н	Н	Н	Н	Н	F	н
134	lr .	3	ò	Ph	P1	Н	CH3	Н	Н	Н	H	F	Н
135	lr .	3	0	Ph	Ρĺ	Н	H	СНЗ	Н	Н	H	F	Н
136	Îr	3	ŏ	Ph	P1	Н	н	Н	СНЗ	Н	Н	F	Н
137	lr	3	ō	Ph	P1	СНЗ	Н	н.	н ,	Η.	H	Н	F
138	- Ir	3	ö	Ph	P1	Н .	СНЗ	Н.	Н	H	Н	Н	F
139	lr	3	ö	Ph	Pi	H	Н	CH3	Н	H.	Н	Н	F
140	lr	3	ŏ	Ph	P1	H	Н	Н	CH3	Н	Н	Н	F
141	İr	3	ŏ	Ph	PI	C2H5	Н	Н.	н	CF3	Н	Н	Н
142	lr	3	ő	Ph	P1	Н	C2H5	Н	Н	CF3	Н	н	Н
143	lr	3	ō	Ph	P1	Н	Н.	C2H5	Н	CF3	H	H.	Н
144	lr.	3	ő	Ph	P1	Н	Н	Н	C2H5	CF3	Н	Н	Н
145	lr	3	ő	Ph	P1	C2H5	Н	Н	Н	H	CF3	Н.	H
146	lr .	3	ō	Ph	PI.	Н	C2H5	Н .	Н.	Н	CF3	H	Н
147	Îr	3	ō	Ph	P1	Н	Н	C2H5	H	Н	CF3	Н	H
148	- Îr	3	0	Ph	P1	н.	Н	Н	C2H5	Н	CF3	<u> </u>	Н
149	İr	3	0	Ph	P1	C2H5	H	н	Н	Н	H	CF3	1 H
150	lr	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	Н	H	Н	Н	CF3	H
151	- Îr	3	0	Ph	PI	Н	Н	C2H5_	Н	Н	Н	CF3	Н
152	lr	3	0	Ph	PI	H	H	H	C2H5	H	Н	CF3	Н
153	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	H	Н	H	Н.	H	Н	CF3
154	Ir	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	H	Н	Н	H	<u> </u>	CF3
155	lr	3	0	Ρħ	P1	Н	Н	C2H5	Н	H	H	Н	CF3
156	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	Н	C2H5	<u>H</u>	Н	Н	CF3
157	lr	3	0	Ph	P1_	C2H5	Н	Н	Н	F	Т н	H	Н
158	Ir	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	H	H	F] H_] н	Н
159	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	C2H5	Н	F	H	" н	Н
160	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	н	C2H5	F	Н	H	H
161	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	Н	Н	Н	н	F	H	Н
162	Ir	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	Н	H	H	F	Н	1 H
163	Îr	3	0	Ph	PI	Н	Н	C2H5	H	H	F	H	H
164	lr	3	0	Ph	Pt	Н	Н	Н	C2H5	Н	F	Н	Н
165	lr	3	0_	Ph	P1	C2H5	Н	H	Н	Н	H	F	<u> </u>
166	lr	3	0	Ph	PI	Н	C2H5	H	Н	H	Н	F	1 #
167	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C2H5	Н	Н	H	F	H
168	lr	3	0	Ph	PI	H	H	H	C2H5	Н	H	F	H
169	lr	3	0	Ph	PI	C2H5	Н	H	H	H	H	H	F
170	lr	3.	0	Ph	PI	Н	C2H5	Н	Н	<u> </u>	H	., н	F
171	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	C2H5	Н) H	H	H	F
172	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	H	C2H5	Н	H	Н	F
173	lr	3	0	Ph	P1	C4H9	H	Н	H	F	H	H	H
174	lr	3	0	Ph	P1	<u> </u>	C4H9	Н	H	F	Н	Н	H
175	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	C4H9	<u> </u>	F	Н	Н	H
176	lr	3	0	Ph	PI	H	H	 H	C4H9	F	H	H	H
177	lr .	3	0	Ph	P1	C4H9	Н	<u> </u>	H	Н	F	H	H
178	lr	3	0	Ph	P1	Н	C4H9	1 H	Н	Н	Ę	1 H	. H
179	lr	3	0	Ph	P1	H	Н.	C4H9	H	H H	F	H	H
180	lr	3	0	Ph	PI	н	<u> </u>	<u> </u>	C4H9	H	F	Н	H

21

【表1-4】

No	M	m	n	A	В	A-RI	A-R2	A-R3	1 A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
181	r	3	0	Ph	PL	C4H9	H	I H	I H	H	H	F	H
182	lr	_ 3	0	Ph	PI	Н	C4H9	Н	H	Н	Н	F	H
183	lr.	3	0	Ph	PI	Н	Н	C4H9	Н	Н	Н	F	H
184	İr	3	0	Ph	Pi	Н	Н	Н	C4H9	Н	Н	F	H
185	lr	3	0	Ph	PI	C4H9	Н	H	Н	H	H	H	F
186	lr	3	0	Ph	PI	. н	C4H9	H	H	Н	H	H	F
187	lr	3	ŏ	Ph	Pi	H	H	C4H9	H	H	H		
188	lr	3	0	Ph	P1	H	H	H	C4H9	H		H	F
189	lr	3	1 6	Ph	Pi	C4H9	H	Ĥ			Н	H	F
190	lr	3	1 6	Ph	PI	H			H	CF3	Н	Н	H
191	ir	3	0	Ph	PI		C4H9	H	H	CF3	H ,	Н	Н
	lr Ir	3				H	H	C4H9	Н	CF3	Η ,	H	Н
192			0	Ph	P1	H	Н	<u> </u>	C4H9	CF3	Н	Н	Н
193	lr .	3	0	Ph	P1	C4H9	Н	Н	Н	Н	CF3	H	Н
194	lr	3	0	Ph	P1	Н_	C4H9	H	Н	Н	CF3	Н	Н
195	<u>Ir</u>	3	0	Ph	P1	Н_	Н	C4H9	<u> </u>	Н	CF3	H	Н
196	lr	3	0	Ph	P1	H	<u>H</u>	Н	C4H9	H	CF3	H	H
197	lr	3_	0	Ph	P1	C4H9	Н	H	н	Н	H	CF3	H
198	lr	3	0	Ph	PI	Н	C4H9	H	H	H	Н	CF3	Н
199	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н,	C4H9	Н	Н	Н	CF3	Н
200	lr	3	0	Ph	PI	Н	H	Н	C4H9	Н	Н	CF3	H
201	lr	3	0	Ph	PI	C4H9	Н	Н	Н	Н	Н	Н	CF3
202	İr	3	0	Ph	P1	_ Н	C4H9	Н	Ĥ	Н	Н	н	CF3
203	1r	3	0	Ph	PI	Н	Н	C4H9	Н	H	Н	н	CF3
204	lr	3	0	Ph	PI	Н	H	Н	C4H9	H	H	H	CF3
205	İr	3	0	Ph	P1	C8H17	Н	H	Н.	F	H	н	H
206	Îr	3	0	Ph	PI	H	C8H17	H	H	F	Н	н	H
207	lr .	3	0	Ph	PI	H	H	C8H17	H	F	н	н	H
208	lr	3	ō	Ph	Pi	H	Н	H	C8H17	F	- H -	H	뉴
209	lr l	3	Ö	Ph	PI	C8H17	н	H	H	H	F	H	
210	lr l	3	ő	Ph	PI	H	C8H17	H	H .	H	F		H
211	lr l	3	6	Ph	PI	H	H	C8H17	H	H	F	н	Н
212	- Îr	3	Ö	Ph	PI	H	- н		C8H17	H		н :	H
213	lr lr	3	ö	Ph	PI	C8H17		Н			F	Ξ	H
214	lr	3	0	Ph	PI		H	Н	Н	Н.	H	F	н
215	lr l	3	0	Ph	PI	н	C8H17	Н	H	H	н	F	Н
216)r	3		Ph		H	Н	C8H17	H	H	Н.,	F	Н
			0		P1	H	Н_	Н	C8H17	Н	Ξ	F	Н
217	lr	3		Ph	P1	C8H17	H	Н	H	Н	Н ,	Н	F
218	lr	3	0	Ph	PI	H	C8H17	Ξ	H	H	Н	H	F
219 .	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	Н	н	C8H17	. н 1	H	Н	H	F
220	_lr	3	0	Ph	Pi	Н	H	H	C8H17	Ξ	Ξ	H	F
221	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	Н	H	H	CF3	H	Н	Н
222	<u>lr</u>	_3_	0	Ph	P1	H	C8H17	Н	H	CF3	Н	н	Н
223	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	C8H17	Н	CF3	Н	Н	Н
224	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	Н	C8H17	CF3	Н	Н	Н
225	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	Н	Н	Н	Н	CF3	H *	H
226	ir	3	0	Ph	P1	н	C8H17	н	H	Н	CF3	Н	H
227	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н.	C8H17	H	Н	CF3	Н	H
228	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	Н	C8H17	H	CF3	н	H
229	ь	3	ō	Ph	P1	C8H17	Н	н	H	H	H	CF3	뉴
230	lr l	3	ŏ	Ph	PI	H	C8H17	Н	н	H	H	CF3	뀨
231	ir i	3	ö	Ph	Pi	H	H .	C8H17	H	H	H		H
232	ir i	3	 	Ph	Pi	Н	H	H .	C8H17	H	H	CF3	
233	lr l	3	ö	Ph	PI	C8H17	H	H		Н		CF3	H
234	j _r	3	- 6 1	Ph	PI	H	C8H17		H		H	H	CF3
235	ir ir	3	-	Ph	PI	н		H	H	Н	H	Н	CF3
236	ir	3		Ph			H	C8H17	H	_ H	Ξ.	H.	CF3
237	<u> </u>	3	- 0	Ph	P1	<u>H</u>	H	H	C8H17	Н.	H	H	CF3
	lr	3			P1	F	H	Н	H	Н.	Н.	Н	H
238			0	Ph	P1	<u> </u>	F	Н	Н	H	Н	H	H
239	lr l	3	<u> </u>	Ph	P1	Н	H	F	H	Η.,	Н	H	H
240	<u>lr</u>	3	_0_	Ph	P1	н	Н	H	F	Н	Ξ	H	Н

【表1-5】

No	M	_m_	<u> </u>	L A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
241	lr	3	0	Ph	P1	F	F	Н	Н	H	Н	Н	Н
242	lr_	3	0	Ph	PI	F	Н	F	Н	H	H	Н.,	H
243	lr	3	0	Ph	PI	H	F	Н	F	Н	H	H	Н
244	<u>lr</u>	3	0	Ph	PI	H	F.	F	Н	Н	H	Н	Н
245	lr lr	3	0	Ph	P1	H	F	Н	H	H	H.	H	Н
246	ir	3	0	Ph Ph	PI PI	H	H	H F	F	H	H .	H	H
248	lr	3	-	Ph	PI	F	Н	F	F	Н	H	H	H
249	lr	3	Ö	Ph	PI	F	F	F	н	H	Н	Н	H
250	lr	3	ŏ	Ph	PI	H	F	F	F	H	Н	Н	H
251	lr	3	ō	Ph	PI	F	F	F	Н	H.	H	Н	H
252	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	F.	H	Ĥ.	H	H
253	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	Н	Н	СНЗ	Н	Н.	H
254	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	Н	Н	H	CH3	Н.,	H
255	lr	3	0	Ph	PI '	F	Н	Н	Н	H	Η.	CH3	Н
256	<u>lr</u>	3	0	Ph	PI	F	Н	H.	Н.	Н.	H	H	CH3
257	lr	3	0	Ph	P1	Н	F	H	Н	СНЗ	Н	H,	Н
258	lr	3	0	Ph	Ρį	H	F	Н	Н.	Η:	CH3	H	H
259 260	lr Ir	3	0	Ph Ph	P1	H	F	H	H	포그	<u> </u>	CH3	H
260	lr	3	Ö	Ph	P1	H H	H	Ŧ #	H	H CH3	ΣΞ	H	CH3
262	lr	3	0	Ph	PI	H	Н	F	H .	H	CH3	H	H
263	lr	3	0	Ph	Pi	H	Н	F	H	H	H	CH3	-
264	lr	3	ŏ	Ph	Pi	H	Н	F	Н	Н	H	H	СНЗ
265	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	F	CH3	H	н	H
266	<u>Ir</u>	3	0	Ph	P1	Н	H	Н	F	Н	CH3	H	H
267	lr	3	0	Ph	P1 ,	Н	Н	Н	F	H	Н	CH3	Н
268	İr	3	0	Ph	P1	H	Н	H	F	Н	Н "	Н	CH3
269	lr	3	0	Ph	P1	F	F	Н	Н	CH3	н	H)	Н
270	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	F	F	Н	Н	H	CH3	Н	Н
271	<u> r </u>	3	0	Ph	P1	F	F	H	H	Н	Н	CH3 ·	Н
272	lr lr	3	<u> </u>	Ph	P1	F	F	Ħ	Н	H	Н	H	_CH3
273	- Ir	3	0	Ph Ph	Pi	F	H	F	H	CH3	H CH3	H	. н
275	lr lr	3	- 6	Ph	Pi	F	H	F	Н	H	H .	CH3	H
276	lr lr	3	ö	Ph	P1	F	H	F	Ĥ.	H	H	H	CH3
277	<u> </u>	3	-	Ph	Pi	F	H	H	F	СНЗ	Н	Н	H
278	lr	3	ŏ	Ph	P1	F	H	Н	F	H	CH3	H	H
279	lr	_3	0	Ph	PI	F	Н	Н	F	Н	Н	СНЗ	Н
280	lr	3	0	Ph	P1	F	Н.	Н	F	Н	Η "	Н	СНЗ
281	lr	3	0	Ph	P1	Н	F	F	Н	CH3	Н	Н	Н
282	lr	3	0	Ph	P1	Н	F	F	H	7	CH3	Н	H
283	lr	3	0	Ph	P1	Н	_ F	F	н	н	H	CH3	H
284	lr	3	0	Ph	P1	H	F.	F	H	H	H	H	СНЗ
285	ir ir	3	0	Ph Ph	P1	H .	F	H	F	СНЗ	H	H	H
286 287	- Ir	3	-	Ph	PI	H	F	H	F	H	CH3	CH3	H
288	lr	3	*	Ph	PI	H	F	H	F	H	H	H	CH3
289	lr lr	3	+	Ph	PI	유	H	F	F	CH3	H	H	H
290	b	3	- 6 	Ph	Pi	Н	H	F	F	H	CH3	Н	H
291	lr lr	3	 	Ph	PI	H	H	F	F	H	H	CH3	H
292	lr	3	Ō	Ph	P1	Н	Н	F	F	Н.	H	H	СНЗ
293	lr	3	0	Ph	PI	F	F	F	Н	CH3	н	Н	Н
294	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	Н	Н	CH3	Н	H
295	İr	3	0	Ph	P1	F	F,	F	Н	Н	Н	CH3	Н
296	lr	3	<u>•</u>	Ph	P1	F	<u> </u>	F	H	Н	Н	Н	СНЗ
297	lr .	3	0	Ph	P1	<u>F</u>	F	. н	<u> </u>	СНЗ	H	H	H
298	İr	3	0	Ph	P1	F	F	H	F	Н.	СНЗ	H	Н
299	lr	3	0	Ph	P1	F	F	H	F	Н	H	СНЗ	H
300	lr	3	0	Ph (P1	F	F	Н	F	Н	Н	Н	CH3

【表1-6】

100	No	М	E	<u></u>	A	8	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7 1	8-R8
100 100	301	· Ir	3	0	Ph	P1	F	Н	F	F	CH3	Н	H	Н
100 100	302	lr	3	0	Ph	P1	F	H	F	F	н	CH3		
305		İr	3	0	Ph	PI	F	Н	F	F	Н	_ H	CH3	Н
305 F 3 0 Ph P1 F F F F F CH3 H H H H H H H H H		lr	3	0	Ph	PI	F	H	F	F	Н	H	Н	CH3
300 P		lr		0	Ph	P1	F	F	F	F	CH3	Ŧ	Н	Н
300		ŀr	3	0	Ph	P1	F	F	F	F	Н	_СН3	Н	Н
100 10 10 10 10 10 10 1	307	ŀr	3	0	Ph	P1	F_		F			Н	CH3	
10	308	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	F	Н	Н	Н	CH3
311 3	309	Îr	3	0	Ph	P1	CF3							
313 3	310	lr	3		Ph			CF3						
313 3 0	311	lr	3			P1			CF3					
315 3	312	lr												
316	313	lr												
316 3 0														
317 3	315	lr												
318 3	316	lr												
319														
320														
321														
322														
323														
324														
325 3														
326 3														
327														
328 3 0														
329		_												
330														
331														
332														
333 3														
334 3 0														
335 3														
336		_									Н			
337 3 0						P1					Н	Н	Н	СНЗ
338 3						P1			H	CF3	CH3	н	Н	Н
340 3		İr		0	Ph	P1	Н	Н	Н	CF3	H	CH3		
341 ir 3 0 Ph P1 CF3 CF3 H H CH3 H <t< td=""><td>339</td><td>lr</td><td>3</td><td>0</td><td>Ph</td><td>P1</td><td>Н</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></t<>	339	lr	3	0	Ph	P1	Н							
342 Ir 3 0 Ph P1 CF3 CF3 H H H CH3 H <t< td=""><td>340</td><td>ᆂ</td><td>3</td><td>0</td><td>Ph</td><td></td><td>H</td><td></td><td></td><td>CF3</td><td></td><td></td><td></td><td></td></t<>	340	ᆂ	3	0	Ph		H			CF3				
343 3	341	lr	3	0	Ph_									
344 3 0 Ph P1 CF3 CF3 H H H H H H H GH3 GF3 H CF3 H CH3 H H H H H H GF3 GF3 H CF3 H CF3 H H H H H H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H H GF3 H H GF3 H GF3 H H GF3 H GF3 H GF3 H H H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H H H GF3 H H GF3 GF3 H H GF3 GF3 H H GF3 GF3 H H GF3 GF3 H H GF3 GF3 H H GF3 GF3 H H GF3 GF3 H H GF3 GF3 H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H H H H GF3 GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3 GF3 H H H GF3												•		
345 3														
346 ir 3 0 Ph P1 CF3 H CF3 H H CH3 H <t< td=""><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></t<>														
347 ir 3 0 Ph P1 CF3 H CF3 H H H H CH3 H 348 ir 3 0 Ph P1 CF3 H H H H H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H H														
348 Ir 3 0 Ph P1 CF3 H<														
349 Ir 3 0 Ph P1 CF3 H H CF3 CH3 H H H 350 Ir 3 0 Ph P1 CF3 H H CF3 H CH3 H H 351 Ir 3 0 Ph P1 CF3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H H CH3 H H CH3 H H H CH3 H H CH3 H H H CH3 H														
350 3 0 Ph P1 CF3 H H CF3 H CH3 H H														
351 3 0 Ph P1 CF3 H H CF3 H H CH3 H 352 3 0 Ph P1 CF3 H H CF3 H H H CH3 353 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H CH3 H H H 354 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H H CH3 H H 355 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H H H CH3 H 356 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H H H H CH3 357 358														
352 3 0 Ph P1 CF3 H H CF3 H H H CH3 CF3 H H H CH3 CF3 CF3 H CH3 H CH3 CF3 CF3 H CH3 CF3 CF3 H CH3 CF3 CF3 H CF3 CF3 H CF3 CF3 H CF3 CF3 CF3 H CF3 CF3 H CF3 CF3 H CF3 CF3 CF3 H CF3														
353 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H CH3 H H H 354 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H H CH3 H H H 355														
354 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H H CH3 H H 355 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H H H CH3 H H CH3 356 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H H H H CH3 H CH3 357 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H CF3 CF3 H H H H H CH3 358 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 H CF3 H CH3 H H H 359 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 H CH3 H H 359 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 H CH3 H H		_												
355 3 0 Ph P1 H														
356 3 0 Ph P1 H CF3 CF3 H H H H CH3 CF3 CF3 H H H H CF3 CF3 CF3 CF3 H CF3 CF3 CF3 CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3 H CF3														
357 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 CH3 H H H 358 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 H CH3 H H 359 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 H CF3 H CH3 H CH3 H CH3 H CH3 H CH3 H CH3 CH														
358 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 H CH3 H H S59 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 H CF3 H H CH3 H CH3 H CH3 H CH3 H CH3 H CH3														I H
359 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 H CF3 H H CH3 H								CF3						
					_						Н] CH3	
					•				H	CF3	H	H	H	CH3

24

【表1-7】

No	М	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-RS	B-R6	B-R7	B-R8
361	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н,	CF3	CF3	CH3	н	н	H
362	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	CF3	CF3	Н	СНЗ	Н	н
363	İr	3	0	Ph	P1	Н	Н	CF3	CF3	Н	Н.	CH3	Н
364	lr	3	0	Ph	P1	H	H	CF3	CF3	H	H	Н	CH3
365	lr_	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	I	CH3	_ н	Н.	Н
366	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	Ŧ	H	CH3	н	Н
367	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	H	Н	Н	CH3	Н
368	lr_	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	H	Η	H	H	CH3
369	<u>Ir</u>	3	1 0	Ph	P1	CF3	CF3	H "	CF3	CH3	Н	H	H
370	lr	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	Н	CF3	H.	CH3	H	Н
371	lr .	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	Н	CF3	Н	H	СНЗ	H
372	<u>lr</u>	3	. 0	Ph.	P1	CF3	CF3	Н	CF3_	Ŧ	Н	Н	CH3
373	lr .	3	0	Ph	P1	CF3	Н	CF3	CF3	СНЗ	н	H	Н
374	lr .	3	0	Ph	P1	CF3	H	CF3	CF3	H	СНЗ	Ξ	H
375	lr	3	0	Ph_	P1	CF3	Н	CF3	CF3	Н.,	H	CH3	н
376	ŀr	3	0	Ph	PI	CF3	H	CF3	-CF3	Н	Н	Н	СНЗ
377	lr .	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	CF3	CH3	H	Н	н
378	lr 1-	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	CF3 .	Н.	СНЗ	Н	H
379	lr 1	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	CF3	H	Н	CH3	Н
380	lr .	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	CF3	Н	Н	Н	СНЗ
381	lr .	3	0	Ph	P1	F	CF3	н	H	H	H	Н.	Н
382	<u>Ir</u>	3	0	Ph	P1	F	CF3	Н.	CF3 '	H	- Н	Н.	Н
383	lr 1	3	0	Ph .	P1	F	Н .	H	CF3	H	Н	Ξ:	Н
384	lr	3	0	Ph.	P1	Н	CF3	F	Н	H	Н.	- Н	Н
385	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	F	CF3	Н	Н	Н	Н
386	lr .	3_	0	Ph	P1	Н.	Н.	F	CF3	Н	_ H	Н	Н
387	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	F	CF3	F	H ,	Н	H :	H	Н
388	ir	3	0	Ph	PI	F	H	F	CF3	H	Н	Н	Н
389	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1 '	Η:	CH3	F	H	H.	н	Н	H
390	lr	3_	0	Ph	P1	H	CH3	CF3	H	н	Н	Н	Н :
391 392	lr	3	0	Ph Ph	PI C	F	CF3	H	CF3	H	H	H	Н
393	lr lr	3	0	Ph	P1 P1	CF3	CF3	F	H	Н	Н	Н	Н
394	lr ·	3	0	Ph	PI	H		F	H '	Н.	CH3	Н	Н
395	lr	3	0	Ph	PI		CF3		CF3	H	CH3	Н	H
396	lr	3	ö	Ph	PI	H F	CF3	F	CF3	H :		H	Н
397	lr	3	Ö	Ph	Pi	F	H	F	H	H	CH3	H	Н
398	İr	3	ŏ	Ph	PI	F	CF3	F	CF3	H		 	Н
399	lr	3	0	Ph	PI	F	CF3	H	H H	Н	СНЗ	CH3	Н
400	lr	3	Ö	Ph	Pi	F	CF3	H	CF3	Н	H	CH3	H
401	lr	3	 ŏ	Ph	Pi	F	H	H	CF3	H	- 	CH3	-
402	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	F	H	H	H	CH3	유
403	lr	3	0	Ph	PI	н	CF3	F	CF3	H	H	CH3	
404	lr lr	3	0	Ph	Pi	H	H	F	CF3	ਜ	H	CH3	H
405	lr .	3	-	Ph	PI	F	CF3	F	H	H	H	CH3	- ii
406	Îr	3	6	Ph	Ρİ	F	Н.	F	CF3	H	н	CH3	H
407	lr	3	ō	Ph	P1	F	CF3	F	CF3	H	H	CH3	ਜ
408	lr	3	Ö	Ph	PI	F	H	н	H	H	CF3	H	H
409	lr	3	ō	Ph	Pi	Н	F	Н	н	н	CF3	H	H
410	lr l	3	- 0	Ph	P1	н	Н	F	Н	H	CF3	- ii -	H
411	<u>l</u> r	3	Ö	Ph	P1	H	H	Н	F	H .	CF3	H	뉴
412	lr l	3	ò	Ph	P1	F	H	Н	Н	H	H	CF3	H
413	lr	3	ŏ	Ph	PI	H	F	H	н	H	H	CF3	
414	- ir	3	Ö	Ph	PI	H	н	F	H	H	H	CF3	H
415	ŀ	3	0	Ph	Pi	H	H	Н	F	H	H	CF3	
416	lr l	3	ŏ	Ph	PI	H	F	Н	F	H ·	CF3	H	H
417	lr l	3	ŏ	Ph	PI I	H	F	Н	F	H	CF3	H	H
418	lr l	3	0 1	Ph	Pi	H	F	H	F	H	CF3	н	H
419	İr	3	ő	Ph	P1	H	F	Ĥ	F	Н	CF3	H	
420	ŀ	3	ō	Ph	PI I	H	F	Н	F	H	H	CF3	H

25

【表1-8】

No	М	m	ก	Α	В	Ε	J	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
421	lr	3	0	Ph	PΙ	-		-]	Н	F	Н.	F.	Ή.]	Н	CF3	H.
422	lr	3	0	Ph	P1	-	-	-	Н	F	Н	F	H	H	CF3	H
423	lr	3	٥	Ph	P1		-		H	F	н	F]	Η	Ή,	CF3	Н
424	<u>lr</u>	3	9	Ph	P1			- 1	CF3	н	Н	Н]	H	CF3	Н	Н
425	lr	3	٥	Ph	P1		- 1	-	H 1	CF3	Н	н.	H	CF3	Η,	H
426	<u>lr</u>	3	0	Ph	PI	1			Н	<u> </u>	CF3	Н :	Ŧ	CF3	н	Н
427	lr .	3	٥	Ph	PI	<u> </u>	-	-	H	Н.	Н	CF3	H	CF3	Н	н
428	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	-			CF3	H 1	н	н_	Н	Н	CF3	Ξ
429	<u>lr</u>	9	0	Ph	PI	1			H	CF3	H	н '	н	Н	CF3	Η:
430	ir .	9	9	Ph	P1				H	Н	CF3	Н .	Ŧ	H	CF3	H
431	lr	3	0	Ph	PI	-		-	H CF3	Н	H	CF3	Ξ:	H	CF3	H
432	<u>l</u> r	3	0	한	PI		-			H)	CF3	Н.,	Ξ;	CF3	H .	H
433	lr i	3	0	Ph Ph	PI	<u> </u>		÷	H CF3	- H	CF3	<u>н</u> ,	I	CF3	H	Ξ
434	lr_			Ph	PI	-	-	<u> </u>	H	H		CF3	- H		H	H
435	!r	3	ó	Ph	PI	1			CF3	- H	H CF3	H	규	CF3	CF3	
436	ir	3	0	Ph	PI	H	-		H	F	CF3	" :	H	Н.	CF3	H
437	lr lr	3	6	Ph	PI				CF3	Н	CF3	- H :	Н	H	CF3	규
438	lr	3	1	Ph	PI				H	H	H	CF3	H.	H	CF3	H
440	lr	2	7	Ph	Pi	СНЗ	H.	СНЗ	CH3	H	H	H ,	H	H-H-4	H	뀨
441	lr .	2	H	Ph	PI	CH3	뀨	CH3	H	СНЗ	H	- H	H.	H	H	H
442	lr i	2	i	Ph	P1	CH3	H	CH3	- 	Н	CH3	H	Н.	 	H	H
443	lr	2	1	Ph	PI	CH3	H	CH3	H	Н	H .	CH3 ,	H	H	H	H
444	lr	2	Ť	Ph	P1	СНЗ	H	CH3	C2H5	Н	H	Н	H	H	H	H.
445	İr	2	1	Ph	P1	СНЗ	н	СНЗ	Н	C2H5	Η	Н	н	н	Н	н
446	Ir	2	Ť	Ph	PI	CH3	H	СНЗ	Н	н	C2H5	Н	H	н	н	H
447	lr ·	2	1	Ph	P1	СНЗ	H	СНЗ	н	Н	H	C2H5	Н	Н	Н	H
448	ŀr	2	1	Ph	P1 ·	СНЗ	н	CH3	C3H7	Н	Н	Н,	Н	Н	H	H
449	br	2	1	Ph	PI	CH3	Н	СНЗ	н	C3H7	Н.	H	Н,	Н	H	Н
450	lr	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	H	Η	C3H7	Н	Ή,	Н.	Н	H
451	lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	СНЗ	Н ;	H.	Н	C3H7,	H	Н	H.	H
452	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	CH3	C4H9	Н	H	H.	H	Н	Н	H
453	lr	2	1	Ph	P	CH3	Н	CH3	H	C4H9	H	H	Н	H ^	ÍΗ	Н
454	lr	2	-	Ph	P1	CH3	Н	СНЗ	Н	H	C4H9 *	Н	Н.	Н	H	H
455	lr	2	1	Ph	PI	СНЗ	Н	CH3	H	H	н,	C4H9	Н	Н	H	<u>H</u>
456	_lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3.	C6H13	Н	Н	н	Н	Н	Н	Н
457	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	н	СНЗ		C6H13	Н	H	H	H	Н.	. н
458	ŀr	2	1	Ph	Ρī	СНЗ	H	СНЗ	H	H	C6H13	Н	H	H	H	Н
459	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	H	СНЗ	H	Н	H	C6H13		1 H	H	H
460	lr	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3,	C8H17	H	Н	Н_	H	1 H] H	H
461	lr	2	1	Ph	PI	CH3	H]	CH3	Н.	C8H17	Н	H	H	H	H	H
462	lr	2	1	Ph	PI	CH3	H	CH3	Н	H :	C8H17	H	H	Н.	H	H
463	<u>lr</u>	2	1	Ph	PI Di	CH3	H	CH3	H	Н	H	C8H17	H	H .	H	H
464	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	C12H25	H	H	H	H] H	H	H
465	_lr_	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	H	C12H25	H C12H25	H	H	H	H	H
466	lr In	2	1	Ph	PI	CH3	H	CH3	H	H	H	C12H25	_	H	H	H
467	lr Ir	2	1	Ph Ph	PI	CH3	H	CH3		H	H .	H	H	1 H	 	1 #
468 469	lr	2	+	Ph	PI	CH3	뀨	CH3	H "	C15H31	- 11 - 1	H	H	H	1 ਜ	1 # 1
470	lr	2	÷	Ph	Pi	CH3	H	CH3	H	H	C15H31	H	+ #	H	 	
470	15	2	+	Ph	Pi	CH3	H	CH3	H	H	H	C15H31		1 ਜ	 	1 #
472	15	2	+	Ph .	PI	CH3	CH3	CH3	H	H	H	H] H	H	H	1 위
473	lr ·	2	H	Ph	Pi	CH3	F	CH3	H	H.	H	H	H	H	H	ਜਿ
474	lr	2	i	Ph	ΡI	CF3	СНЗ	CF3	H	H	H	H	H	H	 H	4 H
475	j,	2	i	Ph	Pi	CF3	F	CF3	H	H	Н	H	H	H	1 H	H
476	Îr	2	1	Ph	P1	СНЗ	CF3	СНЗ	Н	Н	H	H	H	H	H	H
477	lr	2	i	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	н	Н	H	H.	J H	H	H	H
478	lr	2	Ť	Ph	P1	СНЗ	C2H5	CH3	н	н	Н	H	Н	Н	H	н
479	ŀ	2	1	Ph	P1	СНЗ	C4H9	CH3	Н	Н.	H	Н	Н	H	Н	7 H
480	lr	2	1	Ph	PI	СНЗ	CH3	CH3	Н	CH3	Н	H	<u> </u>	1 H	Н	H
-		_	_					_								

【表1-9】

No	М	m	n	Α	В	E	J	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
481	lr	2	<u> </u>	Ph	PI	CH3	F	СНЗ	H	CH3	Н	Н	H	н	Н	Н
482	Ir	2	1	Ph	Ρ1	CF3	CH3	CF3	H	CH3	Н	Н	Н	н	Н	н
483	lr	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	Н	СНЗ	H	Н	Н	Н	Н	Н
484	lr	2	1	Ph	P1	CH3_	CF3	CH3	Н	CH3	Н	Ξ	Н	H	Н	Н
485	lr	2		Ph	P1	C4H9	F	C4H9	Н	CH3	H	Ξ	H	H	H	H
486	İr	2	1	Ph	P1	CH3	C2H5	CH3	н	CH3	Н	Ξ	Н	Η,	H	Н
487	lr_	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	Н	F.	Н	H	Н	H	H	Н
488	lr	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	H	F	Н	Н	Н	Н	Н	Н
489	lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	Н	Н	F	Н	Ŧ	H	H	Н
490	lr	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	Н	F	H	Н	Η	Н	H	Н
491	lr	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	H	F:	Н.	Н	Н	H	Н	Н
492	lr	2	1	Ph	PI	CH3	CF3	CH3	Н	F	Н	Н	Н	Н	Н	Н
493	lr	2	1	Ph	PI	C4H9	F '	C4H9	Н	F	Η.	H	H	H	Н.,	Н
494	İr	2	1	Ph	P1	CH3	C2H5	CH3	Н	F	Н	Н	_H_)	Η.	Н	Н
495	lr.	2	1	Ph	P1	CH3_	Н	CH3	_ H	CF3	Н	H	H	H	Н	H
496	lr	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	Н	CF3	Н	Н	н	H	Η.	Н
497	lr	2	1	Ph	PI	CH3	F	CH3	Н	CF3	Н	Н	H	Н	H	Н
498	lr	2	1	Ph	P1	CF3	СНЗ	CF3	H	CF3	Н	H	Н	H	Η.	Н
499	İr	2	1	Ph	PΙ	CF3	F	CF3	Ŧ	CF3	Н	Н	Н	×	Н	Н
500	lr	2	1	Ph	ΡĪ	CH3	CF3	CH3	Н	CF3	Н	H	H	I	Н	Н
501	lr_	2	1	Ph	ΡI	C4H9	F	C4H9	H	CF3	Н	Н	Н	Н	Н	Н
502	lr	2	-	Ph	P1	CH3	C2H5	CH3	Ŧ	CF3	Н	Н	н	Н	Н.	Н
503	İr	2		Ph	Ρ	CH3	Ŧ	CH3	I	Н	Н	Н	H.	СН3.	Н	H.
504	lr	2	-	Ph	P1	CH3	CH3_	CH3	Ŧ	H	H "	Н	Н	CH3	Н	Н
505	lr	2	-	Ph	P	CH3	F	CH3	H	H	H	<u>H</u>	Н	CH3	H	Н
506	lr	2	-	Ph	P	CF3	CH3_	CF3	Н	H	<u>H</u>	<u>H</u>	н	CH3	H.	Н
507	lr .	2	1	Ph	Pt	CF3	F	CF3	Н	Н	H	H	Н	CH3	Н	Н
508	lr_	2	-	Ph	P1	CH3	CF3	СНЗ	Н	H	Н	H	Н	CH3	H	Щ
509	lr	2	7	Ph	PI	C4H9	F	C4H9	Н	H	<u> </u>	H	Н	СНЗ	Н	1 11
510	ir	2	1	Ph	P1	CH3	C2H5	CH3	H	H	Н	<u> </u>	H	СНЗ	H	Н
511	. Ir	2	1	Ph	P1	СНЗ	Η.,	CH3	Н	H	Н	H	<u> </u>	<u> </u>	СНЗ	Щ
512	lr	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	н	Н	Н	Н	H	<u>H</u>	CH3	Н
513	ir	2	1	한	P1	CH3	F	CH3	H	H	н	Н	Н	Н	СНЗ	Н
514	lr	2		Ph	P1	CF3	CH3	CF3	Н	H	Н	н	H	H	СНЗ	Н
515	İr	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	н	H	H	Н	H	Н	СНЗ	Н
516	lr	2	1	Ph	P1 .	CH3_	CF3	CH3	Н.	Н	Н	Н	H	H	CH3	1 11
517	<u>l</u> r	2	1	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	H	<u> </u>	_н_	H	H	H	CH3	H
518	<u>lr</u>	2	1	Ph	PΙ	CH3	C2H5	CH3	H	H	H	<u> </u>	H	H.	СНЗ	H
519	lr .	2	1	Ph	PI	CH3	H	CH3	<u> </u>	CF3	F	<u> </u>	H	CH3	H	Ή.
520	lr	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	H	CF3	F	H	1 H	CH3] <u>H</u>	H
521	4	2	1	Ph	P1	CH3	F	CH3	H	CF3	F] H	H	CH3	H	H
522	lr .	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	H	CF3	F	<u> </u>	H .:	CH3	1 H	1 #
523	İr	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	<u>H</u>	CF3	<u>F</u>	 !!-	H	CH3	H	H
524	lr	2	1	Ph	P1	CH3	CF3	CH3	<u> </u>	CF3	F	1 H	 H	CH3	H	H
525_	lr_	2	1	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	H	CF3	F	 !!	H	CH3	H	1 #
526	lr	2	1	Ph	P1	CH3	C2H5	CH3	H	CF3	F	H	H	СНЗ	H	F
527	lr .	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	F	<u> </u>	F] H	H	<u> </u>	CH3	1 #
528	lr .	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	F	н	F	H	H	H	CH3	H
529	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CH3	F ,	CH3	F	<u> </u>	F	H	H	1 H	CH3	H
530	lr	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	F	H	F	<u>H</u>	H	H	CH3	H
531	lr .	2	+	Ph	P1	CF3	F	CF3	F	H	F	H	 H		CH3	. H
532	ir .	2	1	Ph	P1	CH3	CF3_	CH3 C4H9		H	F	부분) H	CH3	H
533	ir	2		Ph	P1	C4H9	F		F	H	F	 H	 "	1 	CH3	
534	lr_	2	+	Ph	PI	CH3	C2H5	CH3	H	H	H	H	H	H	H	H
535	lr	2	+	Ph	PI	CH3	H			F		F	H	+ #	 	H
536	<u>lr</u>	2	-1-	Ph	P1 P1	CH3_	CH3 F	CH3	H	F	H		H] 	+ #	H
537	lr .	2	1	Ph		CH3		CF3	H	F	H	F	H	1 ਜ	CH3	
538	lr I-	2	+	Ph	P1 P1	CF3	CH3 F	CF3	H	H	F	 F	H	 	CF3	1
539	lr L	2	+	Ph Ph	PI	CF3 CH3	CF3	CH3	규	Н	F	H	뉴	1 #	CF3	╅╫╴
1 540 i	b	I		וחייו	-	Unio	UFS	UN3	, п.	, 7	, -	, ,		, "	, Urs	1 "

27

【表1	-10)]																
	No	М	m	n	Α	В	B'orB'	E	3	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
	541	lr	2	1	Ph	P1		C4H9	F	C4H9	Н	Н	F	Н	Н	_ н	CF3	H
	542	lr_	2	11	Ph	<u>P1</u>		CH3	C2H5	CH3	Н	Н	F.	Н	H	Н	CF3	Н
	543	lr	2	╀	Ph	PI		CH3	H	CH3	H	Н.	F	Н	Н	CF3	Н	Н
	544	lr lr	2	H	Ph	P1	 - 	CH3	CH3 F	CH3	H	H	_ <u>F</u> _	Н,	H	CF3	H	H
	545 546	lr	2	H	Ph Ph	PI	=	CH3	CH3	CH3 CF3	H	H.	F	H	H	CF3	Н	1 !!
	547	lr	2	H	Ph	PI	-	CF3	F	CF3	H .	H	F	- 	H	CF3	H	H
	548	lr.	2	i	Ph	PI	-	CH3	CF3	CH3	H	н	F	H	뀨	CF3	H	규
	549	lr	2	1	Ph	PI	-	C4H9	F	C4H9	Н	Н	F	Н	H	CF3	н	H
	550	lr	2	Ξ	Ph	Ρī	-	СНЗ	C2H5	СНЗ	Н	Н	_ F	H	H	CF3	н	H
	551	1r	2	Ŀ	Ph	ΡI	-	CH3	Н	СНЗ	Н	CF3	F	н	Н	Н	Н	Н
	552	lr_	2	Ц	Ph	P1	-	СНЗ	CH3	СНЗ	Н "	CF3	F	Н	H	Η]	Н	Н
	553	<u>ir</u>	2	1	Ph	<u>P1</u>		СНЗ	F	СНЗ	Н	CF3	F	Н	H	н	Н	Н
	554	lr I	2	ļ!	Ph	P1	-	CF3	CH3	CF3	H	CF3	F	H .	H.	Н ;	Н	1 # 1
	555 556	lr Ir	2	1	Ph Ph	P1 P1	-	CF3 CH3	F CF3	CF3 .	H	CF3 CF3	F	H	H	H.	H	出
	557	lr .	2	H	Ph	PI	H	C4H9	F	C4H9	H	CF3	F	H	H	H	H	井
	558	lr	2	H	Ph	P1	- -	CH3	C2H5	CH3	H	CF3	F	- 1	H	H	Н	유
	559	lr	2	Ť	Ph	Ρi	-	CH3	H	CH3	Н	CF3	F	H	H	H	CH3	뉴
	560	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	СНЗ	CH3	H	CF3	F	H	H	H	CH3	╁╫┤
	561	lr	2	1	Ph	P1	Ξ	СНЗ	F	СНЗ	Н	CF3	F	Н	Н	Н	СНЗ	H
	562	lr	2	-	Ph	P1	\equiv	CF3	CH3	CF3	Н.	CF3	F	Н	Н	Н	CH3	H
	563	lr	٧	-	Ph	P1	I	CF3	F	CF3	H	CF3	F	Н	H	Н	CH3	H
	564	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	CF3	СНЗ	H	CF3	F	Н	H	H	СНЗ	Н
	565	<u>lr</u>	2	1	Ph	PI	ш	C4H9	F	C4H9	н	CF3	F	Н.	H	Н	CH3	Н
	566	ir 1-	2	1	Ph	P1	-	CH3	C2H5	CH3	H	CF3	F	H	H	H	СНЗ	1 H
	567 568	ir Ir	2	+	Ph Ph	P1 P1	-	CH3	H CH3	CH3	H .	CF3	H	CF3	H	H	H	出
	569	ir	2	H	Ph	PI		CH3	F	CH3	H	CF3	H	CF3	H .	H	H	H
ĺ	570	lr	2	Ħ	Ph	PI	-	CF3	СНЗ	CF3	н	CF3	H	CF3	H	H	H]
	571	lr	2	1	Ph	P1	-	CF3	F	CF3	H	CF3	Н	CF3	Н.	H	H	
	572	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	CF3	СНЗ	н	CF3	Н	CF3	H	Ĥ	H	H
	573	lr	2	1	Ph	PI	-	C4H9	F,	C4H9	Н	CF3	Н	CF3	H	H.	Н	Н
1	574	<u>lr</u>	2	-	Ph	P1	1	CH3	C2H5	CH3	H	CF3	Н	CF3	Н	Н	Н	Н
	575	<u>lr</u>	2	1	Ph	<u>P1</u>	P1	-	-		Н	н	H	Н	H	Н	C4H9	H
i	576	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1		-		F	H	н	H	H	Н	C4H9	H
	577	br I	2	÷	Ph	PI	P1		-	-	Н	F	H	H	Н.	H	C4H9	H
	578 579	- ir Ir	2	1	Ph Ph	PI PI	PI PI		-	-	H	<u>H</u>	H	F	H	Н	C4H9) H
1	580	lr	2	H	Ph	PI	P1	-		-	F	H	F	H-	유	H	C4H9	H
	581	İr	2	i	Ph	PI	Pi	-	-		H	F	Н.	F	H	H	C4H9	뉴
	582	ls i	2	Ť	Ph	P1	P1				H	F	F	Н.	H	H	C4H9	H
1	583	lr	2	1	Ph	P1	P1	-	-	•	F	Н	Н	F	Н	_ H	C4H9	H
	584	lr	2	1	Ph	P1	P1	-			F	F	F	F	Н	Н	C4H9	Н
	585	lr	2	1	Ph	P1	P1	-	•		Н	CF3	Н	Н	Н	Н	C4H9	H
	586	<u>lr</u>	2	4	Ph	PI	P1			-	H ^	Н	Н	CF3	H	Η "	C4H9	Н
1	587	-lr	2	뷔	Ph	PI	PI				H	CF3	<u> </u>	CF3	H	H	C4H9	1 # 1
	588 589	lr lr	2	뷔	Ph	PI	P1			-	<u>H</u>	CF3	F	<u>H</u>	H	H	C4H9	出
- 1	589 590	Ir I	2	+	Ph Ph	P1 P1	P1 P1		-		F	CF3	F.	H	 H	H	C4H9	╅╫┤
ł	591	-	2	귀	Ph	PI	Pi		<u> </u>	 	Н	H		CF3	 	H	C4H9	1 # 1
- 1	592	Īr	2	il	Ph	PI	Pī			-	F	H	н	CF3	 ਜੋ	H	C4H9	
ł	593	lr	2	1	Ph	PI.	ΡÍ	-	-		F	H	F	CF3	H	H	C4H9	† ii
- 1	594	lr	2	1	Ph	P1	PI	-	-		H	СНЗ	H	H	H.	H	C4H9	H
- 1	595	lr	2	1	Ph	P1.	P1	_ +	-	-	H	Н	CH3	H	Н	H	C4H9	H
[596	ŀ	2	1	Ph	PI.	PI	-	-		Η.,	C2H5	н	Н	Н	Н	C4H9	H
I	597	lr	2	4	Ph	P1	P1	•			Н	Н.,	C2H5.	Н	Н,	H	C4H9	ĨН
- 1	598	lr l	릨	븬	Ph	P1	PI	-	-		Н.	C4H9	Н.,	Н.	<u> </u>	Н	C4H9	H
- 1	599	lr l-	릨	_	Ph	뭐	PI	- 1		-	<u>H</u>	Н "	C4H9	Н	H	H	C4H9	 H
l	600_	F	2	ᆚ	Ph	PI	PI				F	<u>H</u>	<u>H.</u>	<u>H</u>	1 H	<u> </u>	<u>н</u>	<u>H</u>

【表1-11】 No M

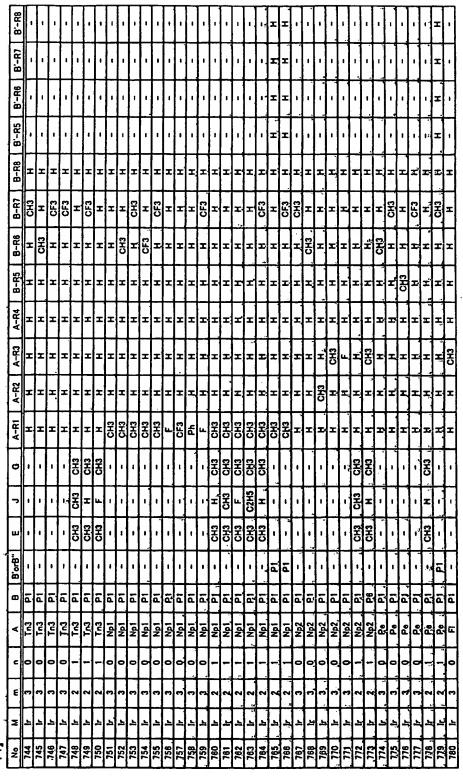
No	М	m	l n	A	В	B'orB"	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
601	lr	2	1	Ph	P1	PI	Н	F	H	Н	Н	Н	Н	Н
602		2		Ph	PI	PI	Н	Н	F	Н	H	H	H	Н
603		2_	1	Ph	PI	PI	Н	Н	H	F	Н 1	н	Н	Н
604		12	1	Ph	P1	· P1	H	F	Н	F	H	Н	H	Н
605	lr_	2	1	Ph	P1	P1	Н	F	F	Н	H	Н	н	Н
606	lr_	2	4-4-	Ph	P1	P1	F	Н	H	F	Н	Н	Н,	Н
607	lr .	2	1	Ph	P1	P1	F	F	F	F	H	H	Н	Н
608	lr lr	2	1 !	Ph	P1	P1	Н	CF3	Н	Н	H	H	H	Н
610	ir	2	++	Ph Ph	PI	P1	Н.	H	H	CF3	H	н	Η,	H
611	lr	2	++	Ph	P1	P1	<u> </u>	CF3	<u> </u>	CF3	H	Н	Н	H
612	lr	2	1 :	Ph	P1	P1	H	CF3	F	Н	H	н	Ξ	H
613	lr	2	++-	Ph	PI	PI	F	CF3	F.	Н	H	H	Ξ.	H
614	Îr	2	+ ;	Ph	PI	Pi	Н	CF3 H	H F	H	H	Н :	Ξ:	H
615	lr.	2	 	Ph	PI	PI	F	뀨	H	CF3	H ·	I J	Ξ:	Н
616	lr	2	1	Ph	PI	P1	F	H	F	CF3	뀨	H	H .	н
617	lr	2	1	Ph	P1	PI	H	СНЗ	H	H	 	H .	H	Н
618	!r	2	1	Ph	ΡI	PI	Н	H	СНЗ	H	H	- 	H .	H
619	lr	2	1 1	Ph	PI	P1	н	C2H5	H	H ·	н	H	H	H
620	lr .	2	1	Ph	P1	PI	Н	Н	C2H5	H	H	H	H	Ĥ
621	lr	2	1	Ph	P1	P1	Н	C4H9	Н	H	H	H	H.	H
622	ir	2		Ph	P1	P1	Н	Н	C4H9	H	H	Н	H	H
623	lr	2	1	Ph	P1	P1	Н	н	Н	Н	Н	Н	Н	CH3
624	lr_	2	1	Ph	P1	P1	F	Н	Н	Н	Н	H	H	CH3
625	lr .	2	1	Ph	P1	P1	H	F	H.	H_"	Ξ	Н	H	CH3
626	<u>lr</u>	2	1-1-	Ph	PI	P1	Н_	Н	F	Ŧ	H	н	H	CH3
627	lr .	2	1 1	Ph	P1	P1	Н.	Н	Н	F	Η	Η.	н	CH3
628	lr In	2	1	Ph	P1	P1	_F_	Н.	F	Н	=	Ξ	Ξ	CH3
629 630	lr lr	2	1	Ph	P :	P1	Ξ.	F	Н.	F	Ξ	I	Н	СНЗ
631	lr lr	2		Ph Ph	P1	P1 1	<u>H</u>	F	F	H	Н	H	Ξ.	СНЗ
632	lr	2	1	Ph	P1	P1	F	H .	Н,	F	Ξ:	Н	H	CH3
633	lr .	2	-	Ph	P1	PI PI	H	F CF3	F	٦.	H	Ξ.	H	CH3
634	lr	2	 	Ph	PI	PI	#	GF3 H	H	H CF3	ΞJ	Н	H	СНЗ
635	Îr	2	1	Ph	PI	Fi I	뀨	CF3	H	CF3	H	H	H	CH3
636	lr	2	1	Ph	Pi	Pi	뀨	CF3	F	H	H	H	H ,	CH3
637	lr	2	1	Ph	PI	PI PI	F	CF3	F	H	H	H	- ਜ	CH3
638	lr	2	1	Ph	PI	P1	F	CF3	ਜ	H	-	H	H	CH3
639	İr	2	1	Ph	PI	PI	H	Н	F	CF3	H	H	Ŧ	CH3
640	lr	2	1	Ph	P1	PI	F	H	Н	CF3	H	 	H	CH3
641	Ir	2	1	Ph	P1	P1	F	Н	F	CF3	H	H	H	CH3
642	lr	2	1	Ph	P1	P1	H T	СНЗ	Н	н	н	H	H	CH3
643	lr	2	1	Ph	PΊ	P1	Н	Н	CH3	Н	H	H	Н	CH3
644	lr	2	-	Ph	P1	P1	Н	C2H5	Н.	H	Н	Н	Н	CH3
645	İr	2	1	Ph	P1	P1	Н	H	C2H5]	Н	Н	Η.	Н	CH3
646	lr	2_	-	Ph	P1	PI	Н	C4H9	Н	Н	Н	Н.	Н	CH3
647	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1	Н	H	C4H9	Н.	Н	Н	Н	CH3
648	lr L	3	0	Ph	P2		H	Н	СНЗ	Н	E	H	Н	
649 650	lr In	3	0	Ph	P2		<u>н</u>	Н.	C4H9	Н	Ξ	Ξ	Ŧ	-
651	lr Ir	3	0	Ph	P2		<u>-</u> F	H	_ <u>F</u>	H	Ξ	H	H	
652	<u>Ir</u> Ir	3	0	Ph	P2	-=+	H	H	F	H	Ξ.	Н	Ξ	-
653	lr .	3	-	Ph Ph	P2 P2		H)	CF3	Н	Н	H :	Н	H	
654	lr lr	3	-	Ph	P2 1	+	Н	H	Н.	_H :	H	H	H	
655	lr lr	3	0	Ph	P2 P2	-	#	H	H	Н -	=	Ħ	H	
656	lr	3	0	Ph	P2	 +	#	井	<u> H</u>	<u> </u>	H	=	H	
657	lr	3	ö	Ph	P2		# 1	#	H	H	Ę.	H	CH3	-
658	lr Ir	3	ö	Ph	P3	-	- 	규	CH3	н.	H	CH3	H	-
659	lr	3	Ö	Ph	P3	-	- 	H	C4H9	H	H	H	I I	-
660	lr .	3	- 6	Ph	P3	+	F	H	F	Н	H	H	H	-
		لبئب						• • •		17	_ ^	17	L n	- 1

【表1-12】

No	М	æ	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
661	lr	3	0	Ph	P3	Н	н	F	Н	Н	H .	Н	
662	lr	3	0	Ph	P3	н	CF3	Н	Н	н	Н	H]	-
663	lr Ir	3	ō	Ph	P3	Н	Н	Н	Н	H	H,	H	-
664	lr	3	0	Ph	P3	Н.,	H	н	Н	. н "	Н	Н	-
665	lr	3	0	Ph	P3	н.	Н	H T	Н	H	Н	H	-
666	lr	3	ò	Ph	P3	Н	H	н	Н	CH3	H	H	
667	lr .	3	0	Ph	P3	Н	H	Н	H	Н	CH3	H	-
668	lr	3	0	Ph	P4	Н	Ξ	CH3	Н	I	H	Н	-
669	lr.	3	0	Ph	P4	Н	H	C4H9	Н.	Н	Н	Η,	
670	lr	3	0	Ph	P4	F	H	F	н	Н	H	Н	-
671	lr	3	0	Ph	P4	Н	H_	F	H	I	H	H	•
672	lr	3	Ō	Ph	P4	Н	CF3	Н	H ,	H	Ξ	H.	-
673	lr	3	0	Ph	P4	Н	H	Н	Н	н	Н.	Н	
674	lr	3	0	Ph	P4	Н	Н	H	H	Н	Н	Н	
675	lr	3	0	Ph	P4	Н	H	H	H	H	H,	Н	
676	lr	3	0	Ph	P4	H	Н	H	H	CH3	H.	Н.	
677	lr	3	0	Ph	P4	Н	Н_	Н	Н	Н	CH3	H	
678	lr	3	0	Ph	P5	H	н	CH3	Н	Н	Н	Н	
679	lr_	3	0	Ph	P5	H	H	C4H9	Н "	Н	H	H	-
680	lr	3	0	Ph	P5	Н	Н_	F	Н_	Н	Н	Н	-
681	ir	3	0	Ph	P5	H_	CF3	Н	Н	Н	H	Н	
682	lr	3	0	Ph	P5	Н	<u>H</u>	Н	Н	Н	СНЗ	H	
683	ir	3	0	Ph	P6_	<u>H</u>	Н	СНЗ	Н_	Н	H	Н,	Н
684	lr	3	0	Ph	P6	H	Н	C4H9	H-	Н	H	H	H
685	lr	3	0	Ph	P6	Н	Н	<u> </u>	H	H .	H	H	H
686	lr	3	0	Ph	P6	H	CF3	н	H	H	H	H	Н
687	lr_	3	0	Ph	P6	Н	Н	H	H	H	СНЗ	Н	H
688	lr	3_	0	Ph	P7	Н	<u> </u>	CH3	H] <u>H</u>	Н	1 H	H
689	lr	3	0	Ph	P7	Н	H	C4H9	H	H	1 H	. Н	<u> </u>
690	lr	3	0	Ph	P7	H	H	F	H	Н	Н	H	1 H
691	lr	3	0	Ph	P7	H_	CF3	H	H	H	H		H
692	lr	3	0	Ph	P7	Н	H	H	Н.	Н	CH3 H	H	H
693	lr .	3	0	Ph	P8	H	H	CH3	H_	H	H	 H	H
694	lr	3	0	Ph	P8	H	Н	C4H9	Н-			H	
695	lr	3	0	Ph	P8	Н	H	F	Н	H	1 H	CH3	
696	lr	3	0	Ph	P8	H	Н	H.	H	 		H	
697	lr	3	0	Ph	P8	H	H	H	H	H	CH3	 	
698	lr	3	0	Ph	P9	H	1 #	CH3	H_	H	H	1 H	
699	lr	3	0	Ph	P9	H	H_	C4H9	H	H	1 H	 	
700	lr	3	0	Ph	P9	H	H	F	H	H	H	CH3	
701	lr .	3	0	Ph	P9	Н	H	H	H	H	CH3	-	1 H
702	lr	3	0	Ph	P9	Н	H	H	<u>1 н</u>		y Un3	<u>н</u>	1

	2 2	÷	I	Ē	Ŧ	Ī	F	=	-	I	=	ī	-	=	-	-	-	-	ļ		-	-	١		٦		1		•	١,	11	-		Ţ.				,			Ξ	×	Ŧ
1	0 -H/	Ξ	I	H	Ξ	Ē	Ξ	Ξ	Ŧ	F	Ī	Ξ	Ξ	=	-	Ī	-	†	: 3	;	<u>.</u>	1	,	†	,	,	_		-	-	-	_	-	-	-	,						CAH9	Ŧ
	9		I	H	¥	ī	Ī	=	I	Ξ	=	Ī	Ī	Ī	Ī	Ī	Ī	-	<u> </u>	 	 	+	1	1	-	-	-	-					-	Ļ	,	-	-				Ξ.		
10	ᆲ		_	H	¥	Ŧ	F	=	F	L	Ļ	╀	Ł	Ļ	H	ŀ	Ļ	╀	╀	╀	+	ļ	+	+	+	}	_	-			_	4			\vdash	L	H	H	L	L	Н	Ļ	Н
00	믜	4	4	Н	Н	Н	Н	H	H	┞	┡	H	H	Н	L	┞	H	╀	╀	╀	╀	╀	1	ł	+	4	4	4	-	-		<u>'</u>	-	,	Ľ	Ľ	_	 -	Ľ	Ľ	Ξ	H	-
-	-#	4	4	4	4	Н	Ļ	Ŧ	H	Ŀ	L	Н	Н	Ц	Ш	L	L	Ļ	Ļ	ļ	Ļ	ļ	4	ļ	4	4	4	4	4	_	Ŧ	4	4	H	L	=	_	CH3	Н	Ŀ	Ξ	Н	Ξ
0 0	⊣⊬	7	7	┪	٦	┪	_		Н	Н	П	Н	Н	Н	٦	Н	┢	H	t	۲	†	1	┿	+	╁	+		=	Ö	Ö	SS .	1	1	Ŧ	H	Ξ.	HO	H	CH3	H	Ξ	'H	ક
8 - 0 s	⊣⊦	1		-	=	1	=	I	I	H S	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	н	H	Ξ	=	E	Ξ		=		= =	<u> </u>	=		٦	=	Ξ	_	٦	Ξ	Ξ.	H	I	I	H	нÍ	Į,	H	Ξ
A-P.	ᆚ			=		İ	=	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	1	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	E	E	=	1	1	4	1	=	뒥	=	Ξ	=	=	Ξ	Ŧ	н	ľ	¥	I.	H	H	Ŧ,	Ŧ
A:-R4		5	'∐	<u>'</u>	<u>.</u>	<u>'</u>	=	=	=	Ξ	I	Ξ	<u>.</u>	<u>.</u>	=	Ξ	Ξ	H	١.	F	Ξ	ŀ	ŀ	ŀ	1		•		•	ا.	٠	ا،		١			-	-		-	-		-
A'-R3				·	<u>.</u>	<u>.</u>	=	Ŧ	=	Ξ	=	≖	إ٠	ا ا	2	Ξ	F	Ŧ	F.	Ŧ	Ξ		ŀ	ŀ	ŀ	1	•	•	١,	-			-			- 2	-	-	L			٠	-
A'-R2		-	=	:	=	3	=	=	=	Ξ	-	Ξ	Ŧ	=	Į.	=	Ξ	I	Ŧ.	Ŧ	Ξ		ŀ		١,	T	•	•	-			•	-		1	-	٠	•		-	•		-
A:-R	F	-		3	=	=	-	3	E	=	=	=	=	-	-	뒥	된	H	CH3	I	Ξ	ŀ		ŀ	1	1	֓֡֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֟ <u>֟</u>	•		•		•			-			-	-	-		-	7
A-R4	ŀ	ļ	ŀ	-	-	=	-	=	=	7	-	=	=	=	-	=	=	Ŧ	I	Ŧ	F	ļ		ļ.	ļ.	1	,	.†				,	,	-	-	ı	-	_	ı	-		,	1
A-R3	F	Ę		1	3 =		<u>:</u>		3	=	=	=	-	-	- G	3	3	뚱	Ŧ	CH3	뜅	-	ļ.	t.	1,	1	†		.†	,	,	†		1	-	-	-		1	-			1
A-R2	ŀ	=	-	<u> </u>	:	<u></u>	╁	+	+	-	-	E 3	<u> </u>	- -	╁	7	┪	┥	Н	Н	H	H	-	Ī	-	 	-	2	┇		+	 	1	=	CE3	CH3	E E	CF3	=	I	당	<u> </u>	7
A-R1	F	-	=	t	t	╁	t	-	+	╅	+	+	╅	+	+	+	+	-	┥	-	ш	i	C2H5	L	L	╀	+	1	+	+	- 6	+	+	+	-	\dashv	-1	4	4	-	4	_	\exists
0	-	-	ļ.	╁	 	╁	╀	╁	+	╁	+	╀	+	+	+	╁	+	4	+	-	_	<u> </u>	3	Ò	۱.	1	t	+	†	†	+	1	┪	4	_		1	-	4	뚱	┪		$\frac{1}{1}$
-	-	-	 	 	ļ,	ļ.	 	 	 	1.	1	1.	╀	+	ł	┨	+	4	4	•		-				 -	ł	\dagger	╀	+	+	+	+	7	4	4	┨	4	┪	+	+	4	4
	Ļ	 -	ļ.		 	+		╀	ł	+	╀	╁	╀	╀	1	+	+	┨	-	_			H	Ŀ	┞	╀	+	+	+	4	4	1	+	4	<u>'</u>		<u>'</u>	<u>'</u>	4	۳ ص	+	4	4
ē	L	-	L					-	1	╀	╀					+	4			_	- 11		- 1	Ŀ	Ľ	ľ	 -	1	+	4	1	K	3	5]	<u>'</u>	<u>'</u>	<u> </u>	<u> </u>	'	Ş	<u> </u>	<u> </u>	-
A' B'o	<u> </u>	1 10		-	20	5	a	2	1 2			, ,	ļ	100	1	1		1		4	7. D	-	-	-	ľ	 -	 -		1		<u>'</u>	+	<u>'</u>	<u>'</u>	<u>'</u>	4	-	-	<u>'</u> 	<u>'</u>	٩	١	-
	П		Г	Т	Т	T	T	T	t	1	+	+	1	+	+	+	+	+	+	┥	┥	-	Н	Ŀ	L	1-	╀	4	4	1	4					4		4	4		2		
\vdash	М	_	_	H	t	t	۰	á	٠	╈	╊	┿	┿	┿	╋	+	╋	+	+	4	4	-	Н	Ini	┢╌	-	╁	╁		╅	┿	+	+	+	4	-	-+	4	4	-}	In2	-;}	4
-	H	-	-	-	-	-	-	-	-	-	+	_	+	-	+	+	+	- -	-	-	ᅥ	0	Н	_	0	t	t	,	†	t	 	†	 	- '	1	1	┪	1			7		
ε	7	7	7	2	2	2	2	~	-	 	_	~	-	2	-	†	+	 	*	4	7	- -	3	က	6	- -		*	, ,	+	, ,	, , ,	*	,	,	-	,	,,	, ,	7	4	7	7
Σ	-	-	<u>.</u>	l.	ید	Ŀ	<u>.</u>	_	_	_	<u> </u> -	_	-	-		<u> </u>		<u></u>	┪.	1	4	_	1	_	1	-	<u> </u>		<u></u>		\$	†		\ \.	4	_	1	4	4	4	4	+	_
Š	293	Š	705	706	707	708	709	5	17	712	713	E	715	2	E	Ę	9		3	Į.	22		724	725	726	127	325	1	15.5	*	7	36.	† 3	\$ 1	25	987		862	82	92		727	3
للب	_1		_		_	_	_	_	ـــ	_	٠.	_	_	_	<u>-</u>	_	_	1	_		_	_1	_1	_		_	_	_	1.	1	1	1	1	_	_		4	_1	_1	_1			L

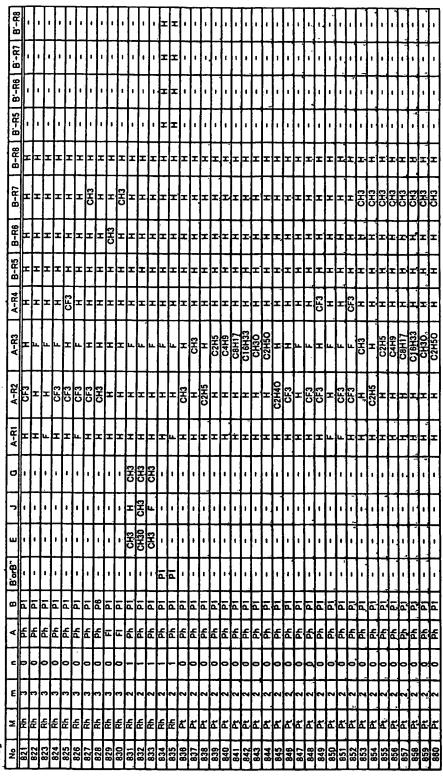
BNSDOCID: <WO____0245466A1_I_>



[表1-14]

Γ	Π	T	T	T	T	Т	T	Т	Τ	T	Т	Т	Τ	Ţ	T	T	Т	1	1	1	Τ	Т	T	Т	Γ.	<u> </u>	Г	П	П	-	П				-,			П		٦
RR8				•	•	٠		•			•		. .			1		-	.			-].	,	-	-	1:	Ξ		1		1			1.	•	-			•
B'-R7								 									Ţ.				,				,		1,2	Ŧ			1	1		-	-	-				-
B'-R6		1.	1		1	1	1	1	1.	ľ	1	1.					ŀ		ŀ			ŀ						н] -	-	-	-	-		-	-	-	-	٠	•
B-R5		ŀ		Ţ.	ŀ	•			1	1	1	ŀ	ŀ	ŀ	ŀ	,	1.			ŀ			•					Ξ	-				-	-	-	-	-	•	•	-
B-R8	Ξ	1		-	-		-	-	=	: =	-	-	-	=	-	=	-	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	I	Ŧ	Ξ	I	I.	Ξ	I	H	Ξ	1	H	Ĥ	H	н	H	3C)	Ŧ	Ξ
B-R7	Ξ	SH3	=	EH3	, =	-	1	=	=	-	-	1	-	Ξ	Ξ	Ξ	×	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	SHS	Ξ.	Ξ	Ξ	н	н	H	CH3	H.	H.	CH3	CH3	H	H	C4H9	Η	H	Ξ	Ŧ
B-R6	Ξ	Ξ	Ę	=	-	-	=	=	-	=	: -	Ŧ	-	ī	Ī	Ξ	=	I	Ξ	F	윉	Ξ	Ξ	×	Ŧ	H	H	Ξ	Ŧ	CH3	X)	Ξ	н	H	Ŧ	F	Z.	Ξ	Ð	=
B-R5.	Ξ	Ξ	=	=	-	I	-	=	Ξ	1	7	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ē	Ξ	Ξ	Ξ	E.	I	Ŧ	H	I	Ĥ	Ŧ	I.	Ŧ	Į.	CH3	н	Н	i ii	Ή Ή	H	I.	¥	Ξ	Ξ
A-R4	Ŧ	Ξ	I	=	I	=	Ξ	Ξ	Ξ	=	-	I	-	=	=	Ī	Ξ	Ξ	당	당	Ξ	H	I	H	Ŧ	H	Ĥ	H	I	H	H.	н	Н	Ή,	F	Ή.	Ξ	H	Ŧ	Ξ
A-R3	C2H5	I	-	동	á	င်	E E	Ŧ		Ξ	CH3	공 당	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	=	Ξ	Ξ	Ŧ	H	Н	н	н	Ξ	H	¥	Ξ	I	I	I	Ξ	Ή,	Н	Ή.	H	CH3	H	C2H5	C4H9
A-R2	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	CH3	托	몽	C2H5	C4H9	C8H17	CH3	C2H5	СНЗ	снэ	Чd	CH3	CH3	СНЗ	СHЭ	CH3	¥	H	Ŧ	H	H	H	H	Ĥ	H	CH3	H	Ξ
A-R1	H	н	Ŀ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Н	н	н 🐪	H	I	H.	I	н	H	H	H	I	I	I	I	Н	н	I	' н	н	Ή,	, H	H	Ŧ
О	•	•	Ŀ	ŀ		Ŀ	당	동	당	당	Ŀ	ŀ	ŀ	Ŀ	_	-	-	-	· -]	-	-	- "	•	-	CH3	CH3	CH3	- '	-		•	-	CH3	CH3	. снз		÷ ,		1	-
٦	-	•	Ŀ	ŀ	Ŀ		×	동	Ξ	중	ŀ	- 1	١	-		-	-	-	•	-	•	- 1	,	÷	Į	CH3	9	-	•	-	•	-	£	CH3	4	-	- 1	- 1		ا
, E	-	•	•	<u> </u>	Ŀ	-	당	CH30	당	CH30	Ŀ	-	ŀ	-		- 1	•	-	٠	1	•	-	-	-	당	CH30	CH3	-	-	•	-		CH3	CH30	SH3	1	•	,	- "	•
B'orB'	•	-	•	-	ŀ	Ŀ	-	-	•	-		-	ŀ	-	•	-	•	-	-	-	-	-	•	-	-	•	<u>.</u> "	P1	-	-	•	L	_	<u> -</u> 1	Ĭ	P1			-	_
8	\dashv	┥		Н	Н	9d	-	Н	Н	┝	ā	Н	Н	Н	Н	Н		Н	Н	Н	Н		ų	Н	Н	Н	Н	Н	Н		ų	Ц	Н	I.d	H	H	4	ā	Н	Н
4	-	+	Н	Н		ᇤ	<u> </u>	FI	F	<u> </u>	Onl	Ħ	Н	Н	CZ	H	٦	Ħ						Н	ő	Š	Š	Ž	Н	H	Fn1	Fni	Fnl	I Ent	Fn	Fn1	P	P	Į,	H
Ц	<u>ျ</u>	4	4	Н	0	0	-	-	-	-	Н		0	0	0	0	0	0	0	Н	0	0	0	0	-	-		-	0	0	0	O T		Į	1 1	Ī	0]	°	0	Н
\dashv	~	┨	-	Н	3	3	2	2	2	2	3	3	3	3	3	3	3	-	3	3	\dashv	-	4	3	Н	. 2	7	1	3	3	6' '	. 3		ľ	ļ.,	.2	£.], i		ij	3
No No	781	4	8	14	785 lr	786	787	88 1	789	90	91 1	92 1	93 lr	94	95 lr	-1 96	37, Ir	188	39	2	<u>-</u>	02 Jr	33	7)5 Ir	J6. Ir	77 IF	1.	J9 Ir	10	11, 11	Ĺ	813 1	1 1718		Ľ	Ц	18, Rh	Ц	Ц
									Ĺ		1	۲.	793		Ň	ř	Ć,	~	ř	Θ,	∞	ω	ĕ	ĕ	æ	æ	æ	æ	œ	80	æ	8	<u> </u>	8	818	8	8	818	8	æ

【表1-1



[表1-

34

																					Ĭ	_					
	B'-R8				•	•	•			,		[Ī	•	1	I		,			1.		·	-	۱.		
	B'-R7				•	-	-	•	'		ļ.		1	·	'	C4H9	•			,	,	١.	ŀ	-	•	•	
	8'-R6	,	ŀ		-	-	-	-	-	-	•			1	٠	I	-					١.	1	•	•	•	•
	B'-R5			T			-	-	-	-	-	-		T		Ξ	-	•	-	,	,	1	1	†	,	•	
	B-R8	I	=	1	-	Ŧ	Ξ	Ξ	Z	Ξ	Ξ	I	ī	;	-	=	Ξ	r	I	Ŧ	Ξ	=	;	<u> </u>	:	+	=
	B-R7	CH3	용	Ę	2 3	8	뜅	됭	용	뚱	Ξ	×	I	-	1	=	Ξ	¥	I	I	Ī	=	-			-	=
	9-18	I	I	-			Ŧ	≖	=	=	∓ 	Ξ	I	-	:	┇	=	Ŧ	I	I	I	Ξ	1	: 2		+	=
⊦	e	Ŧ	Ŧ	Ī	 	-	=	=	=	-	Ŧ	Ŧ	_ _	-	 	-	╛	=	I	Ŧ	H	Ī	1	<u> </u>	<u> </u>		
⊦		Ξ	Ŧ	_ =],		3	-	_	2	-	=	I	_	-	 	-	_	_	I	-	-]_			
1000	╬	-	Ξ.	L	 	+	╁	1	+	+	1		<u>.</u>	1		1.		-	4	웅	C2H5	L	L		╀	ļ	4
\vdash	╬	4	4	_	L	4	+	4	4	4	4	4	_		L	1	1	4	4	힉	2		L		1	ľ	5
A-0,	ייייייייייייייייייייייייייייייייייייי	2272	S	I	Ę	į	3 =			3 8	3	=	Ŧ	CF3	٤		3	=	=	Ξ	I	I	CF3	E	I		-
A-P1	-	-	=	I	Ξ		-	ا.	. .	5 3	= =	=	-	I	-			5	3	Ŧ	Ŧ	¥	I	I	-],	
9			۱ ا	-	,	,	ŀ	ŀ	Ī	5	2 5	3	3	CHS	•				•	•	-	-		ŀ	뚱	1	
[-								ŀ	Ţ.]-	Ę	3	-	u	,	ŀ	ľ	1	·Ī	•	•	-	1	ŀ	-		1
w			•		,	,			,	E	5	2 8	3	요 당	•	,			1	•	•	-	,		용	ŀ	1
B'orB"	,	ľ		•	ı	ŀ	ŀ		ŀ	ŀ	Ī,	Ī		•	ā	ā	ā			<u>.</u>	<u>,</u>	•	•		,,	ā	
×	,				1			ŀ	ŀ	,	,	Ī		·			12				<u>.</u>	-		,		ŀ	1
	ā	ā	i		ē	Pi	ā	ā	ā	ā	ā	ā		=	Ξ	ā	ā	1		1	5	<u>-</u>	Pe	PI	ā	ā	
٨	Ъ	á	á		£	퓹	Ę	á	£	£	á	á		5	£	46	á	á	d	E	١	£	£	Ž	£	á	
د	٥	٥	ŀ	<u>.</u>	-	0	0	٥	0	-	-	-	ŀ	-	_	1	-	-		,	•	9	0	0	-	-	
ε	2	2	,	•	7	2	2	2	2	-	-	-		-	-	-	-	-		1	,	,	~	2	1	-	
Σ	đ	ď	Δ		2	Œ	4	đ	8	٤	٤	ă	1		2	<u>ح</u>	2	ă	3	2 3		2	2	2	Pd	Pd	1
No	198	862	863	è	Š	865	888	887	898	698	870	178	33		8/3	874	875	878	1,5	2				881	882	883	
	_			_		_		_		_		_	-	_	_	_	_	-	_	•	-	•	-	_	٢	-	•

[第1-1

以下に実施例を挙げて本発明を具体的に説明する。

本実施例に用いられたイリジウム金属配位化合物は以下に示す合成系路にて合成を行った。(類似の反応が、Inorg. Chem. 1994, 33, p.545 に記載されている。)

5 《イリジウム金属配位化合物の合成》

本発明で用いたイリジウム錯体の合成方法のスキームを示す。

10

(実施例1) 例示化合物729の合成

$$S \rightarrow B(OH)_2 + Br \rightarrow CF_3$$
 $A \rightarrow CF_3$
 $F_3C \rightarrow CF_3$
 $S \rightarrow CF_3$
 $S \rightarrow CF_3$
 $S \rightarrow CF_3$
 $S \rightarrow CF_3$
 $S \rightarrow CF_3$

10

15

20

25

100mlの3つロフラスコにチエニルボロン酸3.18g(24.9mmol)、1ープロモ4ートリフルオロメチルピリジン5.65(25.0mmol)、トルエン25ml、エタノール12.5mlおよび2M一炭酸ナトリウム水溶液25mlを入れ、窒素気流下室温で攪拌しながらテトラキスー(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.98g(0.85mmol)を加えた。その後、窒素気流下で8時間還流攪拌した。反応終了後、反応物を冷却して冷水およびトルエンを加えて抽出した。有機層を食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:10/1)で精製し、化合物A4.20g(収率74%)を得た。

100mlの4つロフラスコにグリセロール50mlを入れ、窒素バブリングしながら130~140℃で2時間加熱攪拌した。グリセロールを100℃まで放冷し、化合物A 1.15g(5.0mmole)、イリジウム(III)アセチルアセトネート(Ir(acac)3)0.50g(1.0mmole)を入れ、窒素気流下210℃付近で7時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して1N-塩酸300mlに注入し、沈殿物を濾取・水洗した。この沈殿物をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、例示化合物729の赤色粉末0.33g(収率38%)を得た。

この化合物をトルエンの溶かした溶液の発光スペクトルの λ max は 5 6 3 n m だった。また、この化合物のMALDI-TOF MS法 (Matrix-Assisted Laser Desorption Ionization Time-of-Flight Mass Sepectroscopy 法) で測定した (測定装置は Bruker社製「REFLEX-III型」)。この方法は目的物質から電子を 1 つ除いたイオンを質量分析器にかけ、その質量を測定するものであるために、

10

20

その質量はM+と表され、物質の同定によく使われている。測定したM+の値は877.0であり、目的物と確認した。

また発光が燐光であることを確認するためにこの例示化合物をクロロホルムに溶解し、酸素置換した溶液と窒素置換した溶液に光照射して、フォトルミネッセンスを比較した。結果は、酸素置換した溶液はイリジウム錯体に由来する発光がほとんど見られなかったのに対し、窒素置換した溶液はフォトルミネッセンスが確認された。これらの結果より、本発明の化合物は燐光発光性を有する化合物であることを確認した。因に蛍光材料においては、酸素置換した溶液中でも化合物に由来する発光は消失しない。

また蛍光材料の発光寿命は一般に数n sec~数十n secであるのに対し、本発明の化合物の燐光寿命は、以下の実施例で得られたものも含めて、いずれも100nsec以上であった。

(実施例2)

15 実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (310)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの l max は 489 n m

MALDI-TOF MS: M+ 859. 1

(実施例3)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (238) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は515 n m

MALDI-TOF MS:M+ 709. 1

(実施例4)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (242) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は471 n m

25 MALDI-TOF MS: M+ 763.1 (実施例5) 実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (384) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの λ max は 466 n m MALDI-TOF MS: M+ 913.1 (実施例6)

5 実施例1と同様な合成

実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (777) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は696 n m MALDI-TOF MS: M+ 1231.2 (実施例7)

例示化合物(472)の合成を行った。

10

100mlの2つロフラスコにエトキシエタノール60ml、H₂O 20mlを入れ、窒素バブリングしながち1時間攪拌した。化合物C 0.51g(4.4mmole)、イリジウム(III)トリクロライド水物 0.71g(2.0mmole)を入れ、窒素気流下100℃付近で1 6時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して水100mlに注入し、 沈殿物を濾取、水洗した。この沈殿物をエタノール60mlに投入し、 1h撹拌した後沈殿物を濾取、アセトンにで洗浄し、化合物Dの黄色粉 末0.95g(収率89%)を得た。

100mlの2つロフラスコにエトキシエタノール50mlを入れ、空素パブリングしながら1時間攪拌した。化合物D 0.536g(0.5mmole)、化合物E 0.17g(1.4mmole)、炭酸ナトリウムNa₂CO₃0.75gを入れ、窒素気流下100℃付近で16時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して水100mlに注入し、沈殿物を濾取、水洗した。この沈殿物をエタノール70mlに投入し、1時間撹拌した後沈殿物を濾取した後、この沈殿物をクロロホルムに溶解させた後濾過し、濾液を濃縮した。この濾液をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、例示化合物472の黄色粉末0.45g(収率73%)を得た。この化合物をトルエンに溶解した溶液の発光スペクトルのλmax は526nmだった。また、この化合物のMALDI-TOF MSを測定したところM+が614.2であり、目的物と確認した。

(実施例8)

本実施例では、素子構成として、図1 (c)に示す有機層が4層の素子 (有効表示面積約3mm²)を作成した。透明基板15として無アルカリガラス基板を用い、この上に透明電極14として100nmの酸化インジウム (ITO)をスパッタ法にて形成し、パターニングした。

この上にホール輸送層 1 3 として、前記構造式で表されるα-NPD を膜厚 4 0 n m 真空蒸着した。その上に有機発光層として、前記CBP

5

10

15

20

15

をホスト材料とし、金属配位化合物(例示化合物 7 2 9)を重量比 8 重量%になるように膜厚 3 0 n mで共蒸着した。さらに電子輸送層 1 6 として、前記 A 1 q 3 を 1 0 ⁴ P a の真空度で抵抗加熱蒸着を行い、膜厚 3 0 n m の有機膜を得た。更に励起子拡散防止層 1 7 として B C P を 膜厚 1 0 n m で真空蒸着した。

この上に金属電極層11の下引き層として、AlLi合金を15nm配置した。さらに金属電極11として、100nmの膜厚のアルミニウムAl膜を蒸着し、透明電極14と対向する電極面積が3mm²になる形状でパターニングした。

10 有機発光素子の特性は室温にて、電流電圧特性をヒューレッドパッカード社製の微小電流計4140Bで測定し、また発光輝度をトプコン社製BM7で測定した。

(実施例9)

実施例1で合成した金属配位化合物(例示化合物729)を重量比7 重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

(比較例1)

表2に示す金属配位化合物(729R)(表2中に対比する本発明の 置換化合物を併記する)を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と 同様にして素子を作成した。

20 表 2

No	М	N	m	A	В	A-R1	A-R2:	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
729R	Ir	3	.0	Tn1	P1	Н	Н	-	-	Н	H	Н	Н
729	Ir	3	0	Tnl	P1	Н	Н	-	-	Н	Н	CF ₃	Н

(比較例2)

表2に示す金属配位化合物(729R)を重量比3重量%で用いた以

外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(比較例3)

表 2 に示す金属配位化合物 (7 2 9 R) を重量比 1 重量% で用いた以外は、実施例 1 と同様にして素子を作成した。

5 各素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、輝度 を測定した。電圧は12V/100nmとした。

酸素や水による素子劣化の要因を除くため真空チャンバーから取り出 し後、乾燥窒素フロー中で上記測定を行った。

各化合物を用いた素子の結果を表3に示す。比較例化合物の729R 10 の最大輝度濃度は表3の結果より明らかに1%と8%の間にあるが、置 換基を付与した(例示化合物729)は濃度7%以上の8%でも土昇し ており、8%において置換基を有していない729Rより遙かに高い輝 度で用いることができた。

表 3 《輝度比較》

	No	濃度(重量%)	輝度(cd/m2)
実施例8	729	8	4500
実施例9	729	7	4250
比較例1	729R	8	1620
比較例2	729R	3	4000
比較例3	729R	1	1290

15

(実施例10)

実施例2で合成した金属配位化合物 (310) 重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

20 (実施例11)

実施例2で合成した金属配位化合物(310)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例12)

実施例2で合成した金属配位化合物 (310) 重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例13)

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例14)

実施例3で合成した金属配位化合物 (238) 重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例15)

10 実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例15A)

実施例3で合成した金属配位化合物 (238) 重量比11重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

15 (実施例15B)

実施例3で合成した金属配位化合物 (238) 重量比13重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を測定した。

(実施例16)

実施例4で合成した金属配位化合物 (242) 重量比3重量%で用い 20 た以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例17)

実施例4で合成した金属配位化合物(242)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例18)

25 実施例 4 で合成した金属配位化合物 (242) 重量比 8 重量%で用いた以外は、実施例 8 と同様にして素子を作成した。

(実施例19)

実施例5で合成した金属配位化合物 (384) 重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例20)

5 実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例21)

実施例5で合成した金属配位化合物 (384) 重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

10 (比較例4)

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比3重量%で用いた以外は、 実施例8と同様にして素子を作成した。(表4には対応する実施例化合物310、238、242および384の構造を併記する。)

M No Α m n 0 Ph P1 Н Н Н Н Н Н Н 1R Irl 3 Н 310 | Ir 3 Ph P1 Н CF₃ Н H Н Н H H F Н H Н Н Н 238 Ir Ph P1 Н F F Н Н Н Н 242 | Ir 3 Ph P1 H Н 384 Ir 3 Ph P1 H CF₃ Н Н Н Н

表 4

15

(比較例5)

表4に示す金属配位化合物 (1R) を重量比6重量%で用いた以外は、 実施例8と同様にして素子を作成した。

(比較例 6)

表 4 に示す金属配位化合物 (1 R) を重量比 8 重量%で用いた以外は、 実施例 8 と同様にして素子を作成した。

実施例10~12、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電流効率を測定した。電圧は12V/100mとした。

各化合物を用いた素子の結果を表5に示す。1Rの最大電流効率を示すピークは表5の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(310)は濃度が8%でも電流効率の上昇が確認された。

	N o	濃度 (重量%)	(電流効率) c d / A
実施例10	3 1 0	3	2
実施例11	3 1 0	6	2.4
実施例12	3 1 0	8	2. 7
比較例4	1 R	3	1 5
比較例5	1 R	6	1 9
比較例6	1 R	8	1 7

表 5 ≪電流効率の比較≫

10

5

実施例13~15、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表6に示す。1Rの最大電力効率は表 6の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を行与した (238)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

	Νο	濃度 (重量%)	(電力効率) lm/W
実施例13	238	3	5. 4
実施例14	238	6	6
実施例15	238	8	6. 2
実施例15A	2 3 8	1 1	6. 5
実施例15B	238	1 3	6.3
比較例4	1 R	3	5. 7
比較例5	1 R	6	6. 2
比較例6	1 R	8	6

表 6 ≪電力効率の比較≫

実施例16~18、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極に、A1側を陰極にして電界を印加し、外部量子効率を測定した。ここで外部量子効率とは、素子に流れる電流をヒューレッドパッカード社製の微小電流計4140Bで測定し、また素子の発光輝度をトプコン社製BM7で測定し、輝度(1m)/電流量(mA)の測定値を目安とした。

各化合物を用いた素子の結果を表7に示す。1Rの外部量子効率は表7の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(242)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表7《外部量子効率の比較》

	No.	濃度(重量%)	外部量子効率
実施例16	242	3	3
実施例17	242	6	4
実施例18	242	8	4.2
比較例4	1R	3	7
比較例5	1R	6	8
比較例6	1R	8	7.6

5

10

実施例19~21、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表8に示す。1Rの最大電力効率は表8の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(384)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表8《電力効率の比較》

	No	濃度(重量%)	(電力効率)lm/W
実施例19	384	3	2
実施例20	384	6	2.3
実施例21	384	8	2.6
比較例4	1R	3	5.7
比較例5	1R	6	6.2
比較例6	1R	8	6

(実施例22)

10 実施例6で合成した金属配位化合物 (777) 重量比1重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例23)

実施例6で合成した金属配位化合物 (777) 重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

15 (実施例24)

実施例6で合成した金属配位化合物 (777) 重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(比較例7)

表9に示す金属配位化合物 (777R) を重量比1重量%で用いた以 20 外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

表 9

No	M	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7:	B-R8
777R	Ir	3	0	Ре	P1	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
777	Ir	3	0	Pe	P1	Н	Н	Н	Н	Н	Н	CF ₃	Н

(比較例8)

表9に示す金属配位化合物(777R)を重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

5 (比較例9)

表9に示す金属配位化合物 (777R) を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

実施例22~25、比較例7~9の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表10に示す。1Rの最大電力効率は表10の結果より明らかに1%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(777)は濃度が8%まで最大電力効率の上昇が確認された。

表10《最大電力効率の比較》

	No	濃度(重量%)	(電力効率)Im/W
実施例22	777	1	0.04
実施例23	777	6	0.12
実施例24	777	8	0.15
比較例7	777R	1	0.08
比較例8	777R	6	0.15
比較例9	777R	8	0.13

15

10

(実施例25)

実施例7で合成した金属配位化合物 (472) 重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例26)

実施例7で合成した金属配位化合物(472)重量比6重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

(実施例27)

実施例7で合成した金属配位化合物 (472) 重量比8重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

(比較例10)

下記金属配位化合物(472R)を重量比3重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

10

5

$$\begin{bmatrix} \bigcirc \\ \bigcirc \\ \bigcirc \\ \\ \end{bmatrix}_{2} \\ \text{Ir} \\ \text{O-C} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3}$$

15

(比較例11)

上記金属配位化合物(472R)を重量比6重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

(比較例12)

20 上記金属配位化合物(472R)を重量比8重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

> 実施例25~27、比較例10~12の素子に、ITO側を陽極にA 1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/ 100nmとした。

25 素子劣化の原因として酸素や水が問題なので、その要因を除くため真 空チャンバーから取り出し後、乾燥窒素フロー中で上記測定を行った。 各化合物を用いた素子の結果を表11に示す。1Rの最大電力効率は表11の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(384)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表11《最大電力効率の比較》

	No	濃度(重量%)	(電力効率)Im/W
実施例25	472	3	5.6
実施例26	472	6	6.3
実施例27	472	8	6.5
比較例10	472R	3	5.4
比較例11	472R	6	6
比較例12	472R	8	5.8

5

(実施例28)

200mlの3つロフラスコに4-フルオロフェニルボロン酸3.5 0g(25.0mmole)、

10 1ープロモピリジン3.95g(25.0mmole)、トルエン25 m1、エタノール12.5mlおよび2M-炭酸ナトリウム水溶液25 m1を入れ、窒素気流下室温で攪拌しながらテトラキスー(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.98g(0.85mmole)を加えた。その後、窒素気流下で8時間還流攪拌した。反応終了後、反応物を冷却して冷水およびトルエンを加えて抽出した。有機層を食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:10/1)で精製し、化合物G3.24g(収率75%)を得た。

200mlの3つロフラスコに塩化イリジウム(III)・3水和物0. 881g(2.5mmole)、0.953g(5.5mmole)、エトキシエタノール75mlと水25mlを入れ、窒素気流下室温で30分間攪拌し、その後24時間還流攪拌した。反応物を室温まで冷却し、沈殿物を濾取水洗後、エタノールおよびアセトンで順次洗浄した。室温で減圧乾燥し、化合物Hの黄色粉末1.32g(収率92%)を得た。

200mlの3つロフラスコにエトキシエタノール70ml、H 0.80g(0.7mmole)、アセチルアセトン0.22g(2.10mmole)と炭酸ナトリウム1.04g(9.91mmole)を入れ、窒素気流下室温で1時間攪拌し、その後15時間還流攪拌した。反応物を氷冷し、沈殿物を濾取水洗した。この沈殿物をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:30/1)で精製し、化合物I(例示化合物No.489)の黄色粉末0.63g(収率71%)を得た。この化合物のトルエン溶液の発光スペクトルの1maxは

10

15

5

10

15

499 n m だった。また、MALDI-TOF MSによりこの化合物のM+である638.7を確認した。

100mlの3つロフラスコに化合物Gを0.21g(1.2mmole)、化合物I 0.32g(0.5mmole)とグリセロール25mlを入れ、窒素気流下180℃付近で8時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して1N-塩酸170mlに注入し、沈殿物を濾取・水洗し、100℃で5時間減圧乾燥した。この沈殿物をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、(例示化合物No.239)の黄色粉末0.22g(収率63%)を得た。この化合物のトルエン溶液の発光スペクトルのλmaxは490nmだった。また、MALDI-TOF MSによりこの化合物のM+である708.8を確認した。(実施例29)

実施例7と同様な方法によって例示化合物 (535) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 2 max は525 n m

 $\texttt{MALDI-TOF} \quad \texttt{MS}: \texttt{M+} \quad \texttt{671.} \quad \texttt{7}$

(実施例30)

実施例28と同様な方法によって例示化合物(243)の合成を行った。

20 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は 5 1 8 n m MALDI-TOF MS: M+ 7 6 2. 7 (実施例 3 1) 実施例7と同様な方法によって例示化合物 (5 1 1) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 2 max は 5 1 4 n m

MALDI-TOF MS: M+ 628. 1

(実施例32)

5 実施例28と同様な方法によって例示化合物 (56) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの1 max は505 n m

MALDI-TOF MS:M+ 697. 2

(実施例33)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(389)の合成を行った。

10 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は 5 0 3 n m

(実施例34)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(390)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの l max は507 n m

(実施例35)

15 実施例1と同様な方法によって例示化合物 (312) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は458 n m と 488 n m の ダ ブルピークを示した。

(実施例36)

実施例1と同様な方法によって例示化合物 (312) の合成を行う。

20 (実施例37)

実施例1と同様な方法によって例示化合物 (314) の合成を行う。

(実施例38)

実施例1と同様な方法によって例示化合物 (388) の合成を行う。 (実施例39)

25 実施例1と同様な方法によって例示化合物 (392) の合成を行う。 (実施例40) 出発原料を変える他は実施例1と同様な方法によって、例示化合物(274)、(346)、(358)、(393)そして(396)の合成を行うことができる。

(実施例41)

5 以下表示装置の例を2例説明する。まずXYマトリックス配線を有す る画像表示装置を作成した例を図2に示す。

縦 $150\,\mathrm{mm}$ 、横 $150\,\mathrm{nm}$ 、厚さ $1.1\,\mathrm{mm}$ のガラス基板 $21\,\mathrm{L}$ に透明電極(陽極側)として約 $100\,\mathrm{nm}$ 厚の $I\,\mathrm{TO}$ 膜をスパッタ法にて形成後、単純マトリクス電極 $22\,\mathrm{c}$ して $100\,\mu\,\mathrm{m}$ 幅の電極を $40\,\mu\,\mathrm{m}$ の間隔で $100\,\mathrm{j}$ インをパターニングした。つぎに実施例 $8\,\mathrm{c}$ 同様の条件で実施例 $1\sim7$ で合成した化合物をそれぞれ発光層 $12\,\mathrm{m}$ のゲスト化合物 c して用いて $4\,\mathrm{m}$ の有機化合物層 $23\,\mathrm{c}$ 作成した。

続いてマスク蒸着にて、 100μ m幅の電極を間隔 40μ mで100 ライン分の金属電極24を、透明電極と直交するように、真空度 2×1 0^{-5} Torrの条件で真空蒸着法にて成膜した。金属電極はA1/L i 合金(Li:1.3 wt%)を膜厚10 nm、つづいてA1を150 nmの膜厚で形成した。

この100 x 100の単純マトリクス型有機EL素子を、窒素雰囲気で満たしたグローブボックス中にて、図3に示す10ボルトの走査信号と±3ボルトの情報信号を用いて、7ボルトから13ボルトの電圧で、単純マトリクス駆動をおこなった。フレーム周波数30Hzでインターレース駆動したところ、各々発光画像が確認できた。

本発明で示した高効率な発光素子は、画像表示装置としては、省エネルギーや高視認性を備えた軽量なフラットパネルディスプレイが可能となる。またプリンター用の光源としては、本発明の発光素子をライン状に形成し、感光ドラムに近接して置き、各素子を独立して駆動し、感光

10

15

20

25

10

15

20

25

ドラムに所望の露光を行う、ラインシャッターとして利用可能である。 一方照明装置や液晶表示装置のバックライトへの利用は、省エネルギー 効果が期待できる。

画像表示素子への別の応用では、先に述べたXYマトリックス配線に変えて、薄膜トランジスタ(TFT)を備えたアクティブマトリクス方式画像表示素子が特に有用である。以下図4~6を参照して、本発明のアクティブマトリクス方式画像表示素子について説明する。

図4は上記パネルの平面図の模式図である。パネル周辺には、走査信号ドライバーや電流供給源からなる駆動回路と、情報信号ドライバーである表示信号入力手段(これらを画像情報供給手段と呼ぶ)が配置され、それぞれゲート線とよばれるX方向走査線、情報線と呼ばれるY方向配線、及び電流供給線に接続される。走査信号ドライバーは、ゲート走査線を順次選択し、これに同期して情報信号ドライバーから画像信号が印加される。ゲート走査線と情報線の交点には表示用画素が配置される。

次に等価回路を用いて、画素回路の動作について説明する。今ゲート 選択線に選択信号が印加されると、TFT1がONとなり、情報信号線 からコンデンサCadd に表示信号が供給され、TFT2のゲート電位を 決定する。各画素に配置された有機発光素子部(ELと略す)には、T FT2のゲート電位に応じて、電流供給線より電流が供給される。TF T2のゲート電位は1フレーム期間中Caddに保持されるため、EL素 子部にはこの期間中電流供給線からの電流が流れ続ける。これにより 1 フレーム期間中、発光を維持することが可能となる。

図6は本実施例で用いられるTFTの断面構造の模式図を示した図である。ガラス基板上にポリシリコンp-Si層が設けられ、チャネル、ドレイン、ソース領域にはそれぞれ必要な不純物がドープされる。この上にゲート絶縁膜を介してゲート電極が設けられると共に、上記ドレイ

15

ン領域、ソース領域に接続するドレイン電極、ソース電極が形成されている。この時ドレイン電極と透明な画素電極(ITO)は、介在する絶縁膜に開けたコンタクトホールにより接続される。

本発明で用いるアクティブ素子には特に限定はなく、単結晶シリコン TFTやアモルファスシリコン a - S i TFT等でも使用することが できる。

上記画素電極上に、多層あるいは単層の有機発光層を形成し、陰極である金属電極を順次積層し、アクティブ型有機発光表示素子を得ることができる。

10 [産業上の利用可能性]

以上説明のように、高いりん光発光収率を有し、短かいりん光寿命をもつ本発明の置換基を有した金属配位化合物を用いることにより、濃度消光を防止しつつホスト材料に付して高濃度で配合した発光層が形成される。結果として本発明によれば、発光効率の高い優れた発光素子を得ることができる。また、本発明の発光素子は表示素子としても優れている。

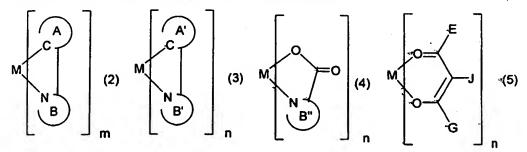
56

請求の範囲

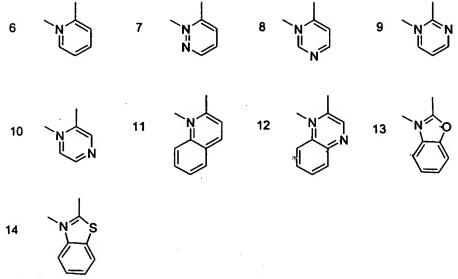
1. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備える有機発光素子であって、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と下記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成され、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が少なくとも8重量%以上であることを特徴とする有機発光素子。

 $ML_{m}L'_{n} \qquad (1)$

10 [式中MはIr, Pt, RhまたはPdの金属原子であり、Lおよび L'は互いに異なる二座配位子を示す。mは1または2または3であり、 nは0または1または2である。ただし、m+nは2または3である。 部分構造ML。は下記一般式(2)で示され、部分構造ML'。は下記 一般式(3),(4)または(5)で示される。



15 NとCは、窒素および炭素原子であり、AおよびA'はそれぞれ炭素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基であり、B, BおよびB''は下記一般式(6)~(14)で表される環状基の窒素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基である。



【該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、トリアルキルシリル基(該アルキル基はそれぞれ独立して炭素原子数1から8の直鎖状または分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数1から20の直鎖状または分岐状のアルキル基(該アルキル基中の1つもしくは隣接しない2つ以上のメチレン基は一〇一、一S一、一C〇一、一C〇一〇一、一〇一C〇一、一CH=CHー、一C=C一で置き換えられていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)または置換基を有していてもよい芳香環基(該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、炭素原子数1から20の直鎖状または分岐状のアルキル基(該アルキル基中の1つもしくは隣接しない2つ以上のメチレン基は一〇一、一S一、一C〇一、一C〇一、一〇一〇〇一、一〇十〇〇一、一〇十〇〇十八十八基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)を示す。)。

AとBおよびA'とB'はそれぞれ共有結合によって結合している。 15 EおよびGはそれぞれ炭素原子数1から20の直鎖状または分岐状の アルキル基(該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていて

5

10

もよい。)または置換基を有していてもよい芳香環基 {該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、トリアルキルシリル基 (該アルキル基はそれぞれ独立して炭素原子数 1 から 8 の直鎖状または分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数 1 から 2 0 の直鎖状または分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数 1 から 2 0 の直鎖状または分岐状のアルキル基(該アルキル基中の 1 つもしくは隣接しない 2 つ以上のメチレン基はーロー、一S=、一CO一、一CO一〇一、一〇一CO一、一CH=CHー、一C=C一で置き換えられていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)を示す。}を示す。

」はそれぞれ水素、ハロゲンまたは炭素原子数 1 から 2 0 の直鎖状または分岐状のアルキル基(該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)または置換基を有していてもよい芳香環基(該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、トリアルキルシリル基(該アルキル基はそれぞれ独立して炭素原子数 1 から 8 の直鎖状または分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数 1 から 2 0 の直鎖状または分 域状のアルキル基(該アルキル基中の 1 つもしくは隣接しない 2 つ以上のメチレン基は一〇一、一S一、一〇〇一、一〇〇〇一、一〇一〇〇一、一〇十〇、一〇一〇〇一、一〇十〇十八一〇三〇一で置き換えられていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)を示す。)を示す。

20 ただし、式(1)で表わされる化合物は少なくとも一つの置換基を有する環状基を含む。]

2. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備え、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と前記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成される有機発光素子であって、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が、前記環状基AおよびA、または環状基BおよびB、にいず

25

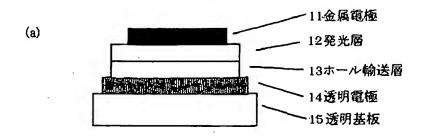
10

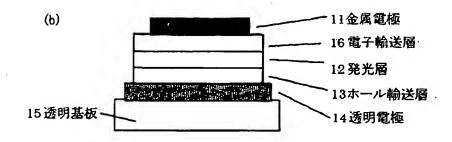
れも置換基を持たない有機化合物が最大発光特性を示す濃度と比べて高いことを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。

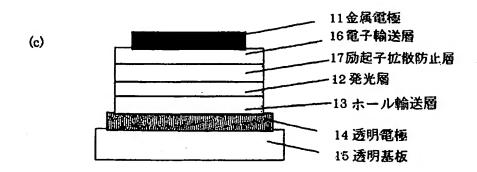
- 3. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備え、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と前記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成される有機発光素子であって、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が8%以上の所定の濃度のとき最大発光特性を持つことを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 4. 前記一般式(1)において部分構造ML'nが前記一般式(3) で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
 - 5. 前記一般式(1)において部分構造ML'nが前記一般式(4)で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
 - 6. 前記一般式(1)において部分構造ML'nが前記一般式(5)で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 15 7. 前記一般式(1)において部分 n が 0 であることを特徴とする請求項 1 に記載の有機発光素子。
 - 8. 前記一般式(1)において、前記置換基がフッ素であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 9. 前記一般式(1)において、前記置換基がトリフルオロメチル基であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
 - 10. 前記一般式(1)において、前記置換基がアルキル基であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
 - 11. 前記最大発光特性が最大発光輝度であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光素子。
- 25 1 2. 前記最大発光特性が最大電流量であることを特徴とする請求項 2 に記載の有機発光素子。

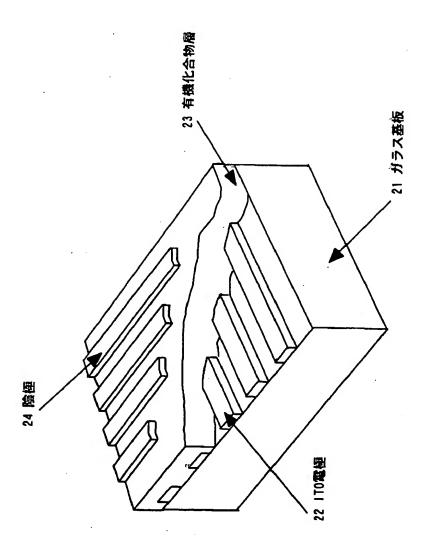
- 13 前記最大発光特性が外部発光効率であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光素子。
- 14. 前記最大発光特性が発光光束を電力消費量で除した発光光束/電力消費量で示される比率であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光素子。
- 15. 前記電極間に電圧を印加することにより、前記発光層が燐光を発することを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 16 前記請求項1記載の有機発光素子と、表示情報を与える駆動回路を備えたことを特徴とする画像表示装置。

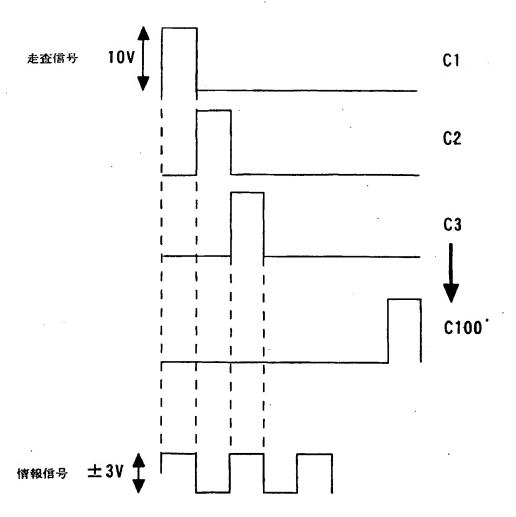
図 1











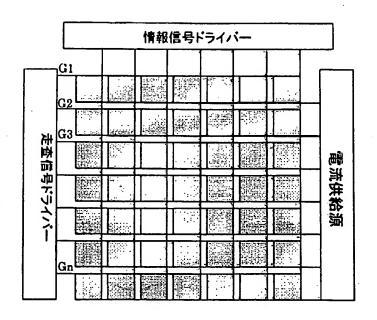
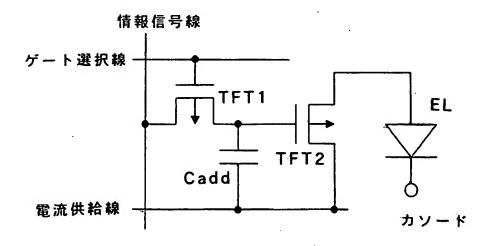
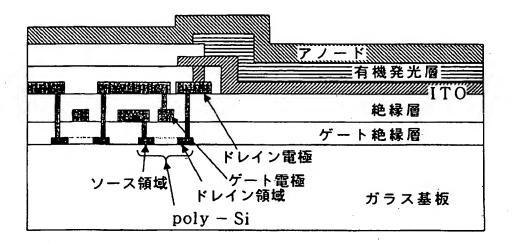


図 5



差替え用紙 (規則26)



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/10477

			•				
A. CLASS	SIFICATION OF SUBJECT MATTER .C1 ⁷ H05B 33/14, C09K 11/06, Co	07F 15/00, 19/00					
According t	o International Patent Classification (IPC) or to both n	ational classification and IPC					
	S SEARCHED						
Int	ocumentation scarched (classification system followed . C1 ⁷ H05B 33/00-33/28, C09K 11,	/06, C07F 15/00, 19/00	·				
Jits Koka	tion searched other than minimum documentation to the tuyo Shinan Koho 1922-1996 di Jitsuyo Shinan Koho 1971-2002	Toroku Jitsuyo Shinan K Jitsuyo Shinan Toroku K	Coho 1994-2002 Coho 1996-2002				
	ata base consulted during the international search (name (STN), JICST FILE (JOIS)	ne of data base and, where practicable, sea	arch terms used)				
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.				
PX	US 2001/19782 A1 (IGARASHI, Tat 06 September, 2001 (06.09.2001) Full text		1,4,6-10, 15,16				
	& JP 2001-247859 A Full text & JP 2001-345183 A Full text						
A	BALDO et al., "Highly Efficient from Organic Electroluminescent Nature, (1998), Vol.395, pages	t Devices",	1-16				
A	TSUTSUI, Tetsuo et al., "High (Organic Light-Emitting Devices as a Triplet Emissive Center", (1999), Vol.38, Part 2, No.12(E	with Iridium-Complex Jpn. J. Appl. Phys.,	1-16				
	documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
"A" docume consider	categories of cited documents: Int defining the general state of the art which is not are to be of particular relevance document but published on or after the international filing	"T" later document published after the inte priority date and not in conflict with the understand the principle or theory and document of particular relevance; the considered povel or cannot be considered	he application but cited to lerlying the invention claimed invention cannot be				
"L" docume cited to special "O" docume	nt which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other reason (as specified) nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such					
than the	nt published prior to the international filing date but later priority date claimed	"&" document member of the same patent	family				
-	ctual completion of the international search ebruary, 2002 (04.02.02)	Date of mailing of the international sear 19 February, 2002 (2					
	ailing address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer					
Facsimile No		Telephone No.					

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

国際出願番号 PCT/JP01/1-0477

発明の属する分野の分類(国際特許分類(JPC)) Int. Cl' H05B 33/14 C09K 11/06 CO7F 15/00, 19/00 調査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) Int. Cl7 H05B 33/00-33/28C09K 11/06 C07F 15/00, 19/00 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 1922-1996年 日本国実用新案公報 日本国公開実用新案公報 1971-2002年 日本国登録実用新案公報 1994-2002年 日本国実用新案登録公報 1996-2002年 国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CA (STN) JICSTファイル(JOIS) 関連すると認められる文献 関連する 引用文献の カテゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号 PX2001/19782 A1 (IGARASHI 1, 4, 6-10 et. al) 2001. 09. 06, 全文 15, 16 uva & J P 2001-247859 A, 全文 2001-345183 A, 全文 & J P 1-16 Α BALDO et. al., Highly Efficient Phosphorescent Emission from Organic Electroluminescent Devices, Nature, 1998, Vol. 395, p. 151 -154□ パテントファミリーに関する別紙を参照。 区欄の続きにも文献が列挙されている。 * 引用文献のカテゴリー の日の後に公表された文献 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 もの 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 の理解のために引用するもの 以後に公表されたもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに 文献(理由を付す) よって進歩性がないと考えられるもの 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献 国際調査報告の発送日 国際調査を完了した日 19.02.02 04.02.02 特許庁審査官(権限のある職員) 3 X I 9623 国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 寺澤 忠司 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 電話番号 03-3581-1101 内線 3371

様式PCT/ISA/210 (第2ページ) (1998年7月)

	C (続き) <u>.</u> 引用文献の	関連すると認められる文献	関連する
Light-Emitting Devices with Iridium-Complex as a Triplet Emissive center, Jpn. J. Appl. Phys, 1999, Vol. 38, Part 2, No. 12B, p. L1502-L1504		引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
	Α	Light-Emitting Devices with Iridium-Complex as a Triplet Emissive center, Jpn. J. Appl. Phys, 1999, Vol. 38, Part 2, No. 12B,	1-16
			}
	•		

様式PCT/ISA/210 (第2ページの続き) (1998年7月)